

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局



(43) 国際公開日
2004 年 7 月 15 日 (15.07.2004)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 2004/058687 A1

(51) 国際特許分類⁷: C07C 239/20, C08F 38/00,
C07H 1/08, C12P 19/04, G01N 33/53

(21) 国際出願番号: PCT/JP2003/016841

(22) 国際出願日: 2003 年 12 月 25 日 (25.12.2003)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:
特願 2002-378733
2002 年 12 月 26 日 (26.12.2002) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 塩野
義製薬株式会社 (SHIONOGI CO., LTD.) [JP/JP]; 〒
541-0045 大阪府 大阪市中央区 道修町 3 丁目 1 番 8 号
Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 西村 紳一
郎 (NISHIMURA, Shinichiro) [JP/JP]; 〒060-0009 北
海道 札幌市中央区北 9 条西 16 丁目 1-1-3 0 2
Hokkaido (JP). 新倉 謙一 (NIKURA, Kenichi) [JP/JP];
〒064-0806 北海道 札幌市中央区南 6 条西 20 丁
目 2-1-5 0 1 Hokkaido (JP). 中川 裕章 (NAKA-
GAWA, Hiroaki) [JP/JP]; 〒060-0005 北海道 札幌市
中央区北 5 条西 9 丁目 1 2-6 0 1 Hokkaido (JP). 岡山
峰伸 (OKAYAMA, Minenobu) [JP/JP]; 〒302-0034 茨城
県 取手市戸頭 1 6 3 4-2 ラブリハイツ戸頭 3 0 9
Ibaraki (JP).

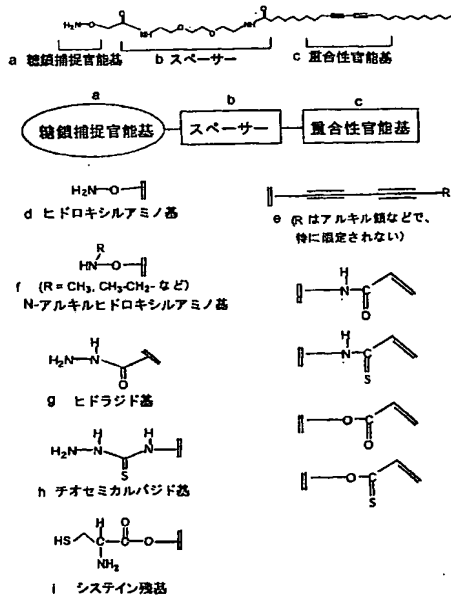
(74) 代理人: 山本 秀策, 外 (YAMAMOTO, Shusaku et al.);
〒540-6015 大阪府 大阪市中央区城見一丁目 2-27、
クリスタルタワー 15 階 Osaka (JP).

(81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB,
BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE,

[続葉有]

(54) Title: METHOD OF PURIFYING/CONCENTRATING SUGAR CHAIN WITH SUGAR CHAIN-TRAPPING MOLECULE AND METHOD OF ANALYZING SUGAR CHAIN STRUCTURE

(54) 発明の名称: 糖鎖捕捉分子を用いた糖鎖精製濃縮法および糖鎖構造解析法



a...SUGAR CHAIN-TRAPPING FUNCTIONAL GROUP
b...SPACER
c...POLYMERIZABLE FUNCTIONAL GROUP
d...HYDROXYAMINO GROUP
e...(R IS ALKYL CHAIN, ETC. AND IS NOT ESPECIALLY LIMITED)
f...(R=CH₃, CH₃-CH₂, ETC.)
N-ALKYLHYDROXYAMINO GROUP
g...HYDRAZIDE GROUP
h...THIOSEMICARBAZIDE GROUP
i...CYSTEINE RESIDUE

(57) Abstract: A substance which can specifically interact with sugar chains. Also provided is a method of separating, concentrating, or purifying sugar chains or a sugar chain-containing substance each contained in a sample, which comprises: a) a step in which a sugar chain-trapping carrier having a substance which can specifically interact with sugar chains is contacted in a fluid phase with the sample under such conditions that the sugar chain-trapping carrier can react with the sugar chains or sugar chain-containing substance; b) a step in which a composite of the sugar chain-trapping carrier with the sugar chains or sugar chain-containing substance is taken out of the fluid phase; and c) a step in which the composite is exposed to conditions under which the interaction between the sugar chain-trapping carrier and the sugar chains or sugar chain-containing substance is eliminated at least partly.

(57) 要約: 本発明は、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を提供する。さらに本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する方法であって、a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件下で、接触させる工程; b) 該流体相から、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との複合体を取り出す工程; および c) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件下に曝す工程、を包含する、方法を提供する。



DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

— 国際調査報告書

(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI,

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

明 細 書

糖鎖捕捉分子を用いた糖鎖精製濃縮法および糖鎖構造解析法

5 技術分野

本発明は、概して、糖鎖または糖鎖含有物質（例えば、糖タンパク質、糖脂質）の分離、濃縮、精製および分析に使用することができる物質に関する。本発明はまた、そのような物質を利用した糖鎖または糖鎖含有物質の分離、濃縮、精製および分析（例えば、マスペクトル法による）のための方法、装置およびシステムに関する。本発明はさらに、本発明の方法により精製された糖鎖組成物を用いた、医薬（例えば、ワクチン）、試薬、糖鎖アレイに関する。本発明はまた、本発明の方法により精製された糖鎖組成物を利用する、診断、治療、鑑別方法を提供する。

15 背景技術

糖鎖とは、グルコース、ガラクトース、マンノース、フコース、キシロース、N-アセチルグルコサミン、N-アセチルガラクトサミン、シアル酸、これらの誘導体である単糖がグリコシド結合で繋がった分子などを含む総称である。糖鎖は、非常に多様性に富んでおり、天然に存在する生物が有する様々な機能に関与する物質である。これらの糖鎖の機能研究または構造解析等の糖鎖解析技術の一つとして、電気泳動法により糖鎖を解析する方法が広く知られている（例えば、特表平5-500563号公報を参照）。この方法は糖鎖泳動パターンを可視化して解析を行う方法である。

電気泳動ゲルで泳動された糖鎖を、半乾燥プロット移動装置を用いて、膜に転写する方法が実施されている（例えば、特表平5-503146号公報を参照）。この方法では、蛍光検出の後、さらに、電気泳動により分離した糖鎖をP V D F

(ポリビニリデンジフルオライド)の陰荷電誘導体などの膜へ転写して、膜上の糖鎖を解析することが試みられている。タンパク質または脂質と結合した状態でのみ行われていた糖鎖とレクチンあるいは抗体などとの反応を、糖鎖を膜へ転写することにより、タンパク質または脂質に影響されることなく、糖鎖とレクチン

5 あるいは抗体などとの反応を行って、糖鎖を調べることが可能となっている。次に膜上の糖鎖バンドを切り取り、糖鎖を質量分析法へ応用することも可能である。しかし、この方法では、転写を電氣的移動によって行うため、荷電された糖鎖は容易に膜を通過し、その結果、転写された糖鎖量は少量となるので正確な定量および解析に適さない。

10 自然界に広く分布している複合糖質の糖鎖は生体内の重要な構成成分であり、細胞間の相互作用に深く関わっていることが明らかにされつつある。このため様々な糖鎖構造の微量解析の技術が開発されており、これらの技術は、糖鎖の切り出し、糖鎖の分離、精製、糖鎖の標識などの工程を適宜組み合わせたものであるが、これらは非常に煩雑な手間を要する。特に切り出した後の混合物に微量に

15 含まれる糖鎖の分離精製過程は困難を伴い、多くの経験が必要となる。一般的によく使われる手法としてイオン交換樹脂、逆相クロマトグラフィー、活性炭、ゲル濾過クロマトグラフィーなどがあるが、これらの分離手法は糖特異的に認識する方法ではないので、他成分（ペプチドまたはタンパク質など）のコンタミネーションが大きく、また糖鎖の構造によって回収率に違いが出てくる。最終的には、

20 得られた糖に関する確実な情報を得るためにはNMRスペクトルまたはMSスペクトルによる同定が必要である。特にMSスペクトルはナノからマイクログラムのオーダーの微少なサンプル量で分子量同定が可能であるため糖鎖解析の有力な手法となっている。MSスペクトルを用いずに簡便に糖鎖構造を決定できる方法も提案されている。

25 糖タンパク質等の糖鎖構造を解析するための方法として、糖タンパク質の糖鎖を遊離させて、液体クロマトグラフィーを用いて分離分析すると、その糖鎖構造

に応じた溶出挙動をとる原理を利用して、この溶出挙動を既知糖鎖の溶出挙動データと比較することにより、未知試料の糖鎖構造を解析する方法がある。一般的によく使われる手法としてイオン交換樹脂、逆相クロマトグラフィー、活性炭、ゲル濾過クロマトグラフィーなどがあるが、これらの分離手法は糖特異的に認識する方法ではないので、他成分（ペプチドまたはタンパク質など）のコンタミネーションが大きく、また糖鎖の構造によって回収率に違いが出てくる。更に構造を確定するために、NMRスペクトルまたはMSスペクトルによる同定が必要である。特にMSスペクトルはナノからマイクログラムのオーダーの微少なサンプル量で分子量同定が可能であるため糖鎖解析の有力な手法となっている。MSスペクトルを用いずに簡便に糖鎖構造を決定できる方法も提案されている。

高速液体クロマトグラフィー（HPLC）の手法を応用した手法がある。2種類のモードのHPLCを組み合わせた二次元HPLC（例えば、Anal. Biochem., 171, 73（1988）富谷らを参照）による方法、および、試料を予めエキソグリコシダーゼなどの混合酵素系列で処理し、処理した試料をHPLCで分析することにより糖鎖構造を決定する方法（例えば、化学と生物32（10）661（1994）小西らを参照）などを挙げることができる。これらは、糖鎖選択的な化学反応を行い、糖鎖を蛍光標識することによって糖鎖の検出を可能としている。いずれも、HPLCのクロマトグラムの保持時間を指標に糖鎖構造を決定する方法である。一方、糖識別能を有するレクチンを固定化したカラムを利用する分析方法（例えば、Anal. Biochem., 164, 374（1987）原田らを参照）についても報告されている。

しかしながら、HPLCの手法を利用した分析手法は、（1）一回に一試料の解析しかできず、多数の試料を同時に解析することはできない、（2）HPLCの条件設定が微妙で保持時間がずれ、不正確になる可能性が高い、（3）HPLCをポストカラムリアクターまたはプレカラムリアクターと組み合わせたものは試薬を大量に消費する、（4）レクチン固定化カラムを用いると、レクチンの糖

に対する親和性の変化のため吸着する糖ペプチドにも影響が生じる可能性がある

(5) 糖鎖を蛍光あるいはラジオアイソトープなどで標識する必要があり時間と手間がかかる。などの問題点を抱えている。

また、固相に糖鎖を固定化して解析する方法も試みられているが、親水性の高い糖鎖を固定化するのは技術的に困難を伴う。そのため、糖鎖を直接固定化するための技法が提案されている。例えば、アミノプレートに糖鎖の還元末端を利用して酸アミド結合により固定化する方法（例えば、O' Shannessyら、Anal. Chemistry, 1990, 91, 1-8を参照）、糖鎖自体に疎水性を付与する目的で高分子化してプレートに吸着せしめる方法（例えば、特開昭62-212568公報を参照）、糖鎖をビオチニル化し、アビジンを結合させた固相に、アビジンとビオチンの強力な親和性を利用して糖鎖を固定化する方法などが挙げられる。

しかしながら、プレートなどの固相に固定化する方法においては、糖鎖の前処理および縮合剤を用いた固相化に伴う固定化収率の低下、操作の煩雑さ、長時間を要する、また生体成分を共存させることによる非特異的吸着などが生じ易い、などの問題点があった。また、最近、表面プラズモン共鳴を利用した分析手法によって糖鎖を分析することも提案されているが、高価な特殊な機器を用いるため汎用性に富む方法ではない。

糖鎖をガラクトースオキシダーゼのような酵素を用いて酸化させたのちに、ヒドラジド基を導入したセルロースまたはゲルなどの固体基板に連結する手法については報告例がある。（例えば、O' Shannessyら、Anal. Chemistry, 1990, 91, 1-8を参照）。この場合糖鎖を酸化するなどの処理しているため、手間がかかる。また、酸化しないとヒドラジド基を導入したセルロースまたはゲルが十分に反応しないなど、糖鎖によってその反応性は一定ではなく、糖鎖の種類によっては全く反応しない例もある。

また、糖ペプチドの簡便な有機合成手法が報告されている（例えば、Stef

ano E. Cervigni, Pascal Dumy, Manfred M
utter Angew. Chem. Int. Ed. Engl., 1996, 3
5, 1230-1232を参照)。しかし、ここで用いられる糖鎖に対しての特
異性を利用した化学反応は、新規な糖鎖融合体の生成物を得ることを目的として
5 いる。未知の糖鎖サンプルの分離、精製、解析を目的としての糖鎖特異的な担体
材料の報告例は無い。また、ここで用いられるペプチドは、固体などに付着させ
ることはできるが、その形態は吸着ともいうべき反応であり、相転移は起こって
いない。すなわち、ここで付着したペプチドは、固体には結合しない。従って、
大過剰の溶媒に曝された場合、付着したペプチドは、遊離する。従って、ここで
10 用いられるペプチドを用いても、精製、分離、解析などを行うことは実質的に不
可能である。また、糖鎖チップなど、支持体への強固な結合を必要とするデバイ
スを作製することも不可能である。

このように、糖鎖を直接、その種類に関係なく分離、分析することを可能にする
技術はいまだに存在せず、そのような技術は、ポストゲノム、ポストプロテオ
15 ミクス時代において非常に重要であり、その開発は渴望されている。

すなわち、本発明の課題は、糖鎖の種類に関係なく特異的に糖鎖を結合し得る
物質を提供することにある。本発明の別の課題は、糖鎖または糖鎖含有物質を効
率よくおよび／または天然に存在する状態に忠実に分離、精製、濃縮または分析
20 する方法、ならびにそれに供するシステム、装置を提供することにある。本発明
のさらなる別の課題は、試料中に天然に存在する状態の糖鎖成分をその存在比率
を反映させた形で利用することにある。

発明の開示

本発明の上記課題は、糖鎖と特異的に結合し得る物質を提供することによって
25 解決された。この物質は、好ましくは、糖鎖による相違が実質的にないことによ
り、上述の課題のほぼすべての問題点を解決する。

したがって、本発明は、生体試料の複合糖質に由来する糖鎖を一段階または二段階で効率的に水溶液中で高分子担体に固定化し、簡便に糖鎖組成物を分取して、効率よくその糖鎖構造を決定する方法を提供する。本発明の方法によれば、分析に所用な一連の反応を従来の検出機器を用いて効率よく行うことができる。本発明の方法によって分取可能な糖鎖は細胞膜の最外面存在する糖鎖、組織塊または切片の糖鎖、細菌、ウイルス等の糖鎖である。本発明の方法によれば、かかる分析に必要な前処理を効率よく行なうことができる。また、熟練を要することなく多数の微量試料処理することができる。

1つの実施形態において、本発明は、次の新規な工程からなる糖鎖分離法及び／または精製法及び／または濃縮法 a) 水及び／または水含有有機溶媒中／また有機溶媒中で反応性担体に糖鎖を結合させる工程 b) a) の工程で結合した糖鎖と担体を液相から分離する工程 c) b) の工程で分離した結合物を化学的または物理的、酵素的に切断して糖鎖を液相から実質的に分離する工程で、その反応性担体の官能基が、ヒドロキシルアミノ基、N-アルキルヒドロキシルアミノ基、ヒドラジド基、チオセミカルバジド基およびシステイン残基であることを特徴とする方法。

このように、本発明では、以下を提供する。

(1) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質。

(2) 上記物質は、実質的にすべての糖鎖を含まない物質に対する相互作用のレベルよりも、糖鎖に対する相互作用のレベルが高い、項目1に記載の物質。

(3) 任意の糖鎖と所定のレベル以上で特異的に相互作用し得る、項目1に記載の物質。

(4) 上記物質は、糖鎖以外の物質との非特異的相互作用を解離させる条件下に曝されるとき、少なくとも一定量の糖鎖との特異的相互作用が残存する、項目1に記載の物質。

(5) 上記物質と上記糖鎖との相互作用の程度は、MALDI-TOFにおいて

レーザー照射したときの必要な解離エネルギーが少なくとも 5 e V である、項目 1 に記載の物質。

(6) 任意の糖鎖と、最大と最小との間で、10 倍以内の範囲内のレベルで特異的に相互作用し得る、項目 1 に記載の物質。

5 (7) 上記糖鎖は、酸化された糖鎖および酸化されていない糖鎖を含む、項目 1 に記載の物質。

(8) 支持体に結合可能である、項目 1 に記載の物質。

(9) 上記支持体と上記物質とは、少なくとも一部が相転移し得る、項目 8 に記載の物質。

10 (10) 上記支持体は、常温で固体である、項目 8 に記載の物質。

(11) 支持体として使用可能である、項目 1 に記載の物質。

(12) 上記物質は、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含む、項目 1 に記載の物質。

15 (13) 上記流体は、ケト基を含む物質を実質的に含まない、項目 12 に記載の物質。

(14) 上記流体は、水溶液、有機溶媒およびこれらの混合物からなる群より選択される、項目 12 に記載の物質。

(15) 上記流体相は、水溶液を含む、項目 12 に記載の物質。

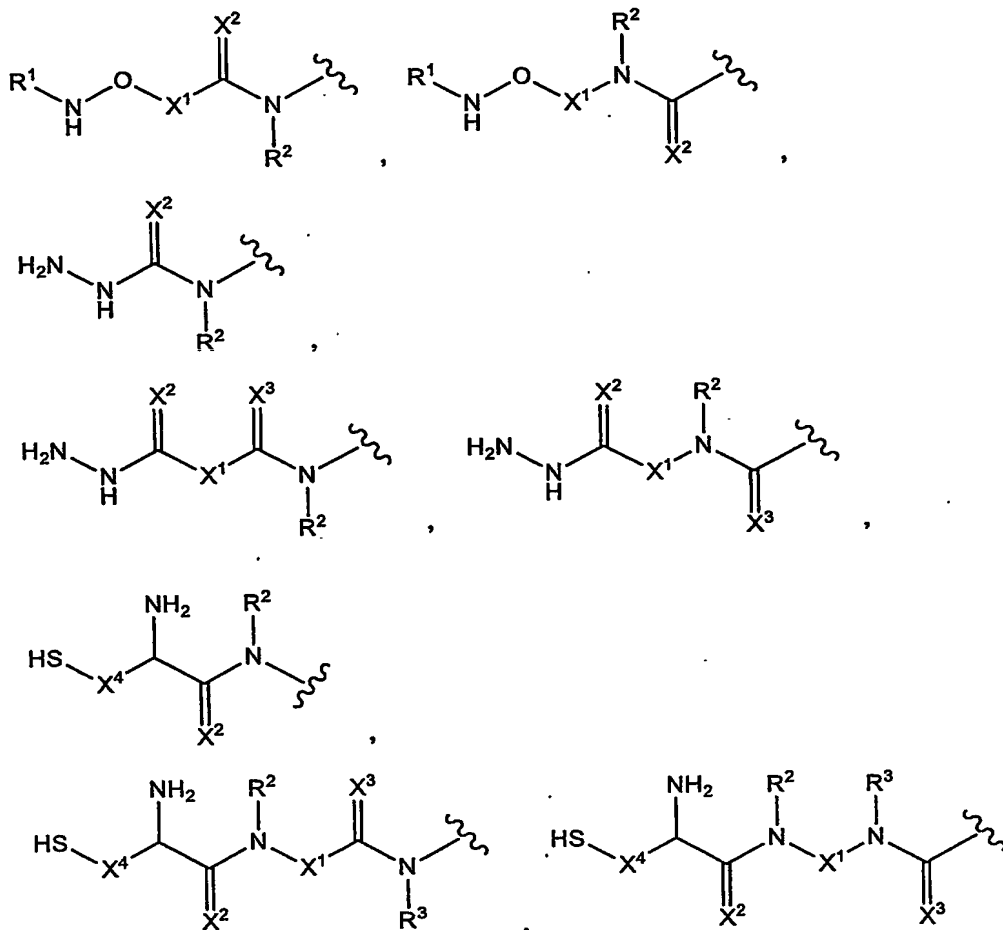
20 (16) 上記官能基は、ヒドロキシルアミノ基、N-アルキルヒドロキシルアミノ基、ヒドラジド基、チオセミカルバジド基およびシステイン残基からなる群より選択される、項目 12 に記載の物質。

(17) 上記相互作用は、共有結合を含む、項目 1 に記載の物質。

25 (18) 上記相互作用は、オキシム結合、ヒドラゾン結合、チオセミヒドラゾン結合、ペルヒドロチアジン環形成またはチアゾリジン環形成を含む、項目 1 に記載の物質。

(19) 一般式 (I) : $X-Y-Z$ (I)

[式中、Xは式：

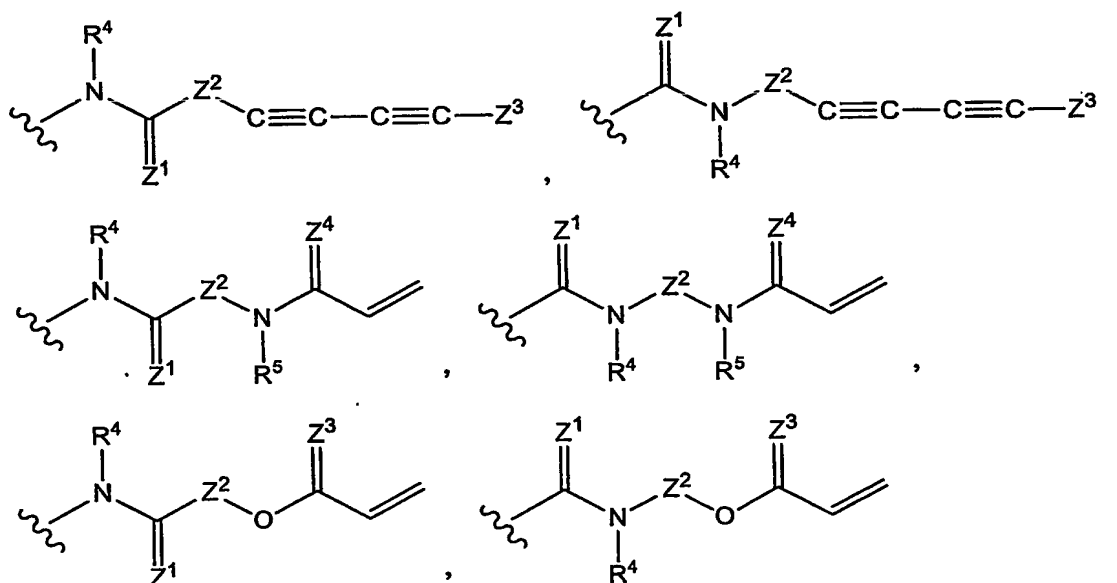


(式中、X¹は置換されていてもよいアルキレンまたは置換されていてもよいアルケニレンであり、X²は酸素原子または硫黄原子であり、X³は酸素原子または硫黄原子であり、X⁴はメチレンまたはエチレンであり、R¹は水素原子またはアルキルであり、R²およびR³はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである)で表される基であり；

Yは、単結合；—O—、—S—、—S—S—、—N(R^a)—C(=O)—、—C(=O)—N(R^b)—、および置換されていてもよいフェニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンであるか；または、—O—、—S—、—S—S—、—N(R^a)—

C(=O)－、－C(=O)－N(R^b)－、および置換されていてもよいフェニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり（式中、R^aおよびR^bはそれぞれ独立して、水素原子またはアルキルである）；

5 Zは、式：



10 （式中、Z¹は酸素原子または硫黄原子であり、Z²およびZ³はそれぞれ独立してフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンまたはフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり、Z⁴は酸素原子または硫黄原子であり、R⁴およびR⁵はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである）で表される基である」で表される、項目1に記載の物質。

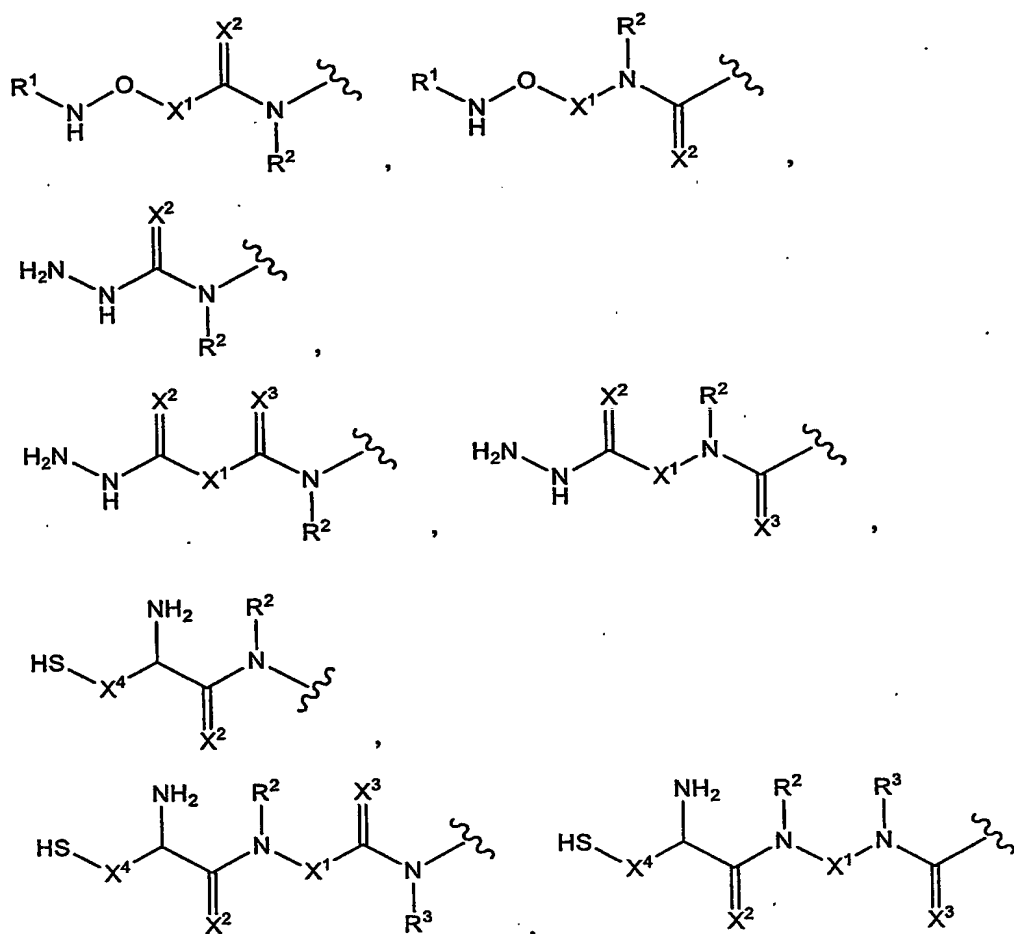
（20）項目19に記載の物質を重合させて得られる、物質。

（21）上記重合は、紫外線照射によって開始される、項目20に記載の物質。

15 （22）一般式（I）で表される化合物のZ部位を支持体上に物理吸着させて得られる単分子膜を重合させて得られる、項目20に記載の物質。

（23）一般式（I）：X－Y－Z（I）

〔式中、Xは式：

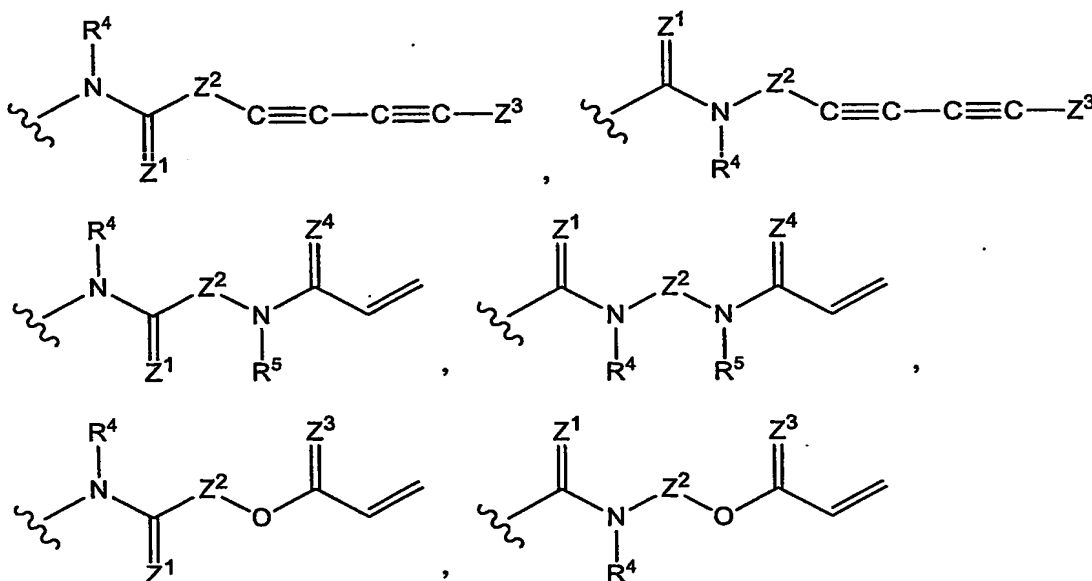


(式中、 X^1 は置換されていてもよいアルキレンまたは置換されていてもよいアルケニレンであり、 X^2 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^3 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^4 はメチレンまたはエチレンであり、 R^1 は水素原子またはアルキルであり、 R^2 および R^3 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである)で表される基であり；

Yは、単結合； $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンであるか；または、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェ

ニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり（式中、 R^a および R^b はそれぞれ独立して、水素原子またはアルキルである）；

Zは、式：



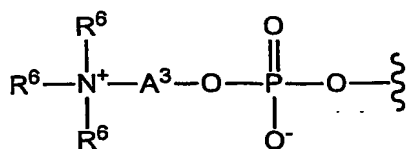
5

（式中、 Z^1 は酸素原子または硫黄原子であり、 Z^2 および Z^3 はそれぞれ独立してフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンまたはフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり、 Z^4 は酸素原子または硫黄原子であり、 R^4 および R^5 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである）で表される基である」で表される化合物；および

10

一般式 (I I) : $A^1\text{---}A^2$ (I I)

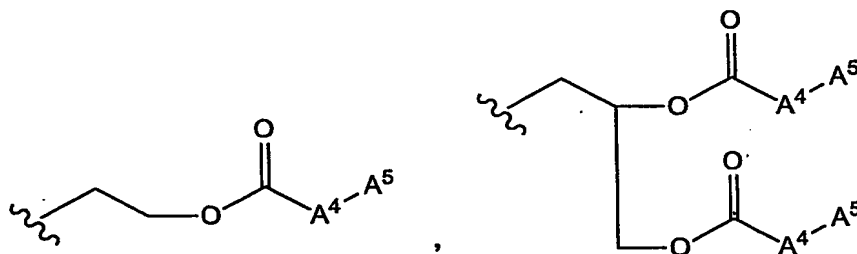
〔式中、 A^1 は $\text{H(OCH}_2\text{CH}_2)_n\text{O--}$ (n は、1~5の整数である) または式：



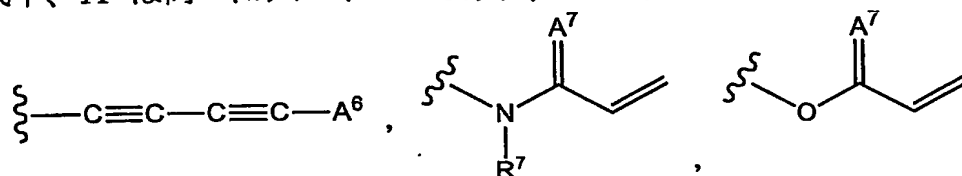
（式中、 A^3 はアルキレンであり、 R^6 は同一にアルキルである）で表される基で

15 あり；

A²は式：



(式中、A⁴は同一にアルキレンであり、A⁵は同一に式：



- 5 (A⁶はアルキレンであり、A⁷は酸素原子または硫黄原子であり、R⁷は水素原子またはアルキルである) で表される基である] で表される化合物を重合させて得られる共重合体である、項目 1 に記載の物質。

(24) 上記重合は、紫外線照射によって開始される、項目 23 に記載の物質。

- 10 (25) 一般式 (I I) で表される化合物のモル分率は、0.1 ~ 0.9 である、項目 23 に記載の物質。

(26) 一般式 (I) で表される化合物の Z 部位および一般式 (I I) で表される化合物の A² 部位を支持体上に物理吸着させて得られる単分子膜を重合させて得られる、項目 23 に記載の物質。

- 15 (27) 一般式 (I) で表される化合物および一般式 (I I) で表される化合物を含む混合物の水分散体またはキャスト膜を重合させて得られる、項目 23 に記載の物質。

(28) アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含む、脂質。

(29) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む、糖鎖捕捉担体。

(30) 支持体をさらに含む、項目 29 に記載の糖鎖捕捉担体。

- 20 (31) 項目 20 または 23 に記載の物質が支持体上に移し取られた、糖鎖捕捉

担体。

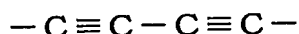
(32) 上記支持体は、架橋ポリマーまたは脂質膜である、項目30に記載の糖鎖捕捉担体。

(33) 上記支持体は、光重合性脂質誘導体を含む、項目30に記載の糖鎖捕捉担体。

(34) 上記支持体は、有機溶媒に不溶である、項目30に記載の糖鎖捕捉担体。

(35) 上記支持体は、自閉した脂質膜である、項目30に記載の糖鎖捕捉担体。

(36) 上記光重合性脂質誘導体は、式I



に示されるジアセチレン構造を有することを特徴とする、項目33に記載の糖鎖捕捉担体。

(37) 上記光重合性脂質誘導体は、紫外線によって重合されている、項目36に記載の糖鎖捕捉担体。

(38) 上記支持体は、平面展開したものである、項目30に記載の糖鎖捕捉担体。

(39) 上記支持体は、キャスト膜または単分子膜である、項目38に記載の糖鎖捕捉担体。

(40) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を合成する方法であって、

A) アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を提供する工程；および

B) 該官能基を所望の物質に結合させる工程、
を包含する、方法。

(41) 上記所望の物質への結合は、エステル結合またはアミド結合により達成される、項目40に記載の方法。

(42) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する方法であって、

a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、

該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件下で、接触させる工程；

b) 該流体相から、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との複合体を取り出す工程；および

5 c) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件下に曝す工程、を包含する、方法。

(43) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目42に記載の方法。

10 (44) 上記工程a)、b) およびc) は、同一の容器内で行われる、項目42に記載の方法。

(45) 上記工程b) は、遠心分離を行うことを包含する、項目42に記載の方法。

(46) さらに、上記工程a) の前に、上記試料中のアルデヒド基を遊離させる工程を包含する、項目42に記載の方法。

15 (47) 上記アルデヒド基を遊離させる工程は、酵素処理および／または化学法による供プロトン反応を包含する、項目46に記載の方法。

(48) 上記アルデヒド基を遊離させる工程は、グリコシダーゼによる処理および／またはヒドラジン分解を包含する、項目46に記載の方法。

(49) さらに、

20 d) 上記糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件に、上記試料を供する工程、を包含する、項目42に記載の方法。

(50) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する装置であって、

25 a) 試料導入部；

b) 流体相を収容し得る空間を有する容器；

c) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；を備え、
該容器は、該試料導入部と流体連絡している、
装置。

5 (5 1) 上記糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と上記支持体とは結合しており、
該支持体は、容器に結合している、項目 4 8 に記載の装置。

(5 2) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製するシステム
であって、

A)

a) 試料導入部；
10 b) 流体相を収容し得る空間を有する容器；
c) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；を備え、
該容器は、該試料導入部と流体連絡している、
装置；

15 B) 該流体相において、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との複合体を選択する手段；
ならびに

C) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との間の相互作用が少なくとも一部
解消するような条件下に曝す手段、
を備える、システム。

(5 3) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目 5 2 に記載のシステム。

20 (5 4) 上記手段 C) は、アルデヒドを遊離させる手段である、項目 5 2 に記載
のシステム。

(5 5) 上記手段 C) は、アルデヒドを遊離させる酵素または化学物質である、
項目 5 2 に記載のシステム。

(5 6) さらに、

25 D) 上記糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件に、上記試料
を供する手段、

を備える、項目 5 2 に記載のシステム。

(5 7) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する装置を製造する方法であって、

a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を提供する工程；

5 b) 該糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と該支持体とを相互作用させて糖鎖捕捉担体を作製する工程；および

c) 該糖鎖捕捉担体を容器に固定する工程、
を包含する、方法。

(5 8) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目 5 7 に記載の方法。

10 (5 9) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する方法であって、

a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、
該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖とが反応し得る条件下で、接触させる工程；

b) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体および該試料を曝す
工程；および

15 c) 該糖鎖捕捉担体と相互作用した物質を同定する工程、
を包含する、方法。

(6 0) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目 5 9 に記載の方法。

(6 1) 上記試料は、病因を含むかまたは含むと予測される被検体に由来する、
項目 5 9 に記載の方法。

20 (6 2) 上記工程 a) ～ c) は、上記糖鎖捕捉担体を担持したチップ上で行われる、
項目 5 9 に記載の方法。

(6 3) 上記糖鎖捕捉担体は、上記チップ上でアレイ状に配置される、項目 5 9
に記載の方法。

(6 4) 上記同定工程 c) はマスペクトル分析を含む、項目 5 9 に記載の方法。

25 (6 5) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料の糖鎖レプリカを作製するための
方法であって、

a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体の該物質が配置されていない面を、固体箔に接触させる工程；および

b) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料を、該固体箔に接触させる工程、を包含する、方法。

5 (66) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目65に記載の方法。

(67) 上記固体箔は、透明である、項目65に記載の方法。

(68) 上記固体箔において、上記試料の所望の形質をマークする工程を包含する、項目65に記載の方法。

(69) 上記所望の形質は、病変である、項目68に記載の方法。

10 (70) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料の糖鎖レプリカであって、

a) 固体箔；

b) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体であって、該支持体は該固体箔と相互作用する、支持体；および

15 c) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料に由来する成分であって、該成分は糖鎖と特異的に相互作用し得る物質に捕捉されている、成分、を含む、糖鎖レプリカ。

(71) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目70に記載の糖鎖レプリカ。

20 (72) 上記固体箔には、上記試料の所望の形質に関するマークが付されている、項目70に記載の糖鎖レプリカ。

(73) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料上の糖鎖を分析する方法であって、

a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体の該物質が配置されていない面を、固体箔に接触させる工程；

25 b) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料を、該固体箔に接触させる工程；および

c) 該固体箔の表面に存在する糖鎖を分析する工程、
を包含する、方法。

(74) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目73に記載の方法。

5 (75) 上記分析工程は、上記固体箔の表面をイオン化し、その後、マススペクトル分析を行うことを包含する、項目73に記載の方法。

(76) 上記固体箔において、上記試料の所望の形質をマークする工程、および該マークと該マススペクトル分析により同定された糖鎖とを相関付ける工程をさらに包含する、項目73に記載の方法。

(77) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する装置であって

10 a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；および

b) 糖鎖を同定する手段、

を含む、装置。

(78) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目77に記載の装置。

15 (79) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された支持体を含む、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析するデバイス。

(80) 上記糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、アレイ状に上記支持体に配置される、項目79に記載のデバイス。

(81) チップ形状を有する、項目79に記載のデバイス。

(82) 被験体の診断または鑑別のための方法であって、

20 a) 項目79に記載のデバイスを用いて、該被験体に由来する試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する工程、
を包含する、方法。

(83) 上記分析工程は、上記糖鎖または糖鎖含有物質に対する抗体および／またはレクチンの存在を検出することを包含する、

25 項目82に記載の方法。

(84) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析するシステムであって、

a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；

b) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体および該試料を曝す手段；および

c) 糖鎖を同定する手段、

5 を含む、システム。

(85) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目84に記載のシステム。

(86) 上記糖鎖を同定する手段は、マスマススペクトル分析器である、項目84に記載のシステム。

10 (87) 試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する装置を製造する方法であつて、

a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を提供する工程；および

b) 該糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と該支持体とを相互作用させて糖鎖捕捉担体を作製する工程、

を包含する、方法。

15 (88) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目87に記載の方法。

(89) 糖鎖アレイを作製するための方法であつて、

a) 支持体を提供する工程；

b) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を所望の配列で配置する工程、
を包含する、方法。

20 (90) 試料中の、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を分析する方法であつて、

a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、
該糖鎖または糖鎖含有物質とを相互作用させて固定する工程；

25 b) 該糖鎖捕捉担体と、該試料とを、該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質と該糖鎖とが反応し得ると想定される条件下で、接触させる工程；

c) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体と該試料との混合物を曝す工程；および

d) 該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を同定する工程、を包含する、方法。

5 (9 1) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目 9 0 に記載の方法。

(9 2) 上記糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質は、抗体またはレクチンである、項目 9 0 に記載の方法。

(9 3) 上記試料は、病変を有すると予想される被検体に由来する、項目 9 0 に記載の方法。

10 (9 4) さらに、

e) 抗体またはレクチンと、その存在に関連する疾患、障害、病害または状態とを相関づける工程、

を包含する、項目 9 0 に記載の方法。

15 (9 5) 試料中の、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を分析するためのデバイスであって、

a) 該糖鎖または糖鎖含有物質が特異的相互作用により固定された、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体、を含む、デバイス。

(9 6) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目 9 5 に記載のデバイス。

20 (9 7) 試料中の、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を分析するシステムであって、

a) 該糖鎖または糖鎖含有物質が特異的相互作用により固定された、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体を含む、デバイス；

b) 試料導入部；

25 c) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体と該試料との混合物を曝す手段；および

d) 該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を同定する手段、を包含する、システム。

(98) 前記糖鎖捕捉担体は、支持体をさらに含む、項目97に記載のシステム。

5 (99) 糖鎖を含む試料を、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質で接触し、その後相互作用した試料中の糖鎖を分離することによって得られる、糖鎖含量が上昇した糖鎖組成物。

(100) 上記糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、任意の糖鎖と所定のレベル以上で特異的に相互作用し得る、項目99に記載の糖鎖組成物。

(101) 項目99に記載の糖鎖組成物を含む、医薬。

10 (102) 項目99に記載の糖鎖組成物を含む、食品。

(103) 項目99に記載の糖鎖組成物を含む、化粧品。

(104) 項目99に記載の糖鎖組成物を含む、高分子材料。

(105) 項目99に記載の糖鎖組成物を含む、農薬。

(106) 項目99に記載の糖鎖組成物を含む、アッセイキット。

15

図面の簡単な説明

図1は、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質の模式図である。

図2は、本発明の光重合性ヒドロキシルアミノ脂質の合成経路を示す図である。

図3は、本発明の糖鎖捕捉ポリマーの調製方法を示す図である。

20 図4は、本発明の糖鎖捕捉ポリマーナノ粒子の電子顕微鏡写真である。

図5は、糖鎖捕捉ポリマーを用いた分離精製過程の模式図である。

図6は、精製ヒト由来免疫グロブリンの糖鎖についての逆相系カラム高速液体クロマトグラフィー (HPLC) による分析結果を示す図である。

25 図7は、図6のHPLCピーク強度から算出した各糖鎖構造についての割合を示す図である。

図8は、精製ヒト由来免疫グロブリンの各糖鎖構造について、Mass法 (M

ALDI-TOF MS) およびHPLC法を用いて得られた規格化強度の比較を示す図である。

図9は、糖鎖捕捉ナノパーティクルによって精製されたOvalbuminの糖鎖パターンを示す図である。図9の主なピークの m/z は、低い方から順に1
5 543.6、1705.6、1746.5、1908.6、1949.3、2111.7、2152.8および2313.8である。

図10は、図9のサンプルをGirard T試薬で処理した後のMALDI-TOFスペクトルを示す図である。図10の主なピークの m/z は、低い方から順に1024.612、1227.744、1348.818、1389.82
10 8、1430.862、1510.877、1592.932、1633.932、1754.925、1837.016、1958.005、1999.046、2040.081、2153.026、2203.083、2244.126、2406.169および2568.221である。

図11は、糖鎖捕捉ナノパーティクルによって精製されたTransferrinの糖鎖パターンを示す図である。図11の主なピークの m/z は、低い方から順に1665.3および1955.4である。
15

図12は、図11のサンプルをGirard T試薬で処理した後のMALDI-TOFスペクトルである。図12の主なピークの m/z は、低い方から順に1754.491および2120.397である。

図13は、ヒト血清から糖鎖捕捉パーティクルによって精製して得られた糖鎖パターンを示す図である。図13の主なピークの m/z は、1664.689である。
20

図14は、図13のサンプルをGirard T試薬で処理した後のMALDI-TOF糖鎖捕捉ポリマーが糖鎖を特異的に結合できることを示すスペクトルである。図14の主なピークの m/z は、低い方から順に1755.011、1900.783、2120.005、2305.785および2483.654で
25

ある。

図15は、糖鎖捕捉ポリマーが糖鎖を特異的に結合できることを示す質量分析結果である。

図16は、キャスト法による糖鎖の分離精製過程の短縮を示す図である。

5

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明を説明する。本明細書の全体にわたり、単数形の表現は、特に言及しない限り、その複数形の概念をも含むことが理解されるべきである。また、本明細書において使用される用語は、特に言及しない限り、当該分野で通常用い

10

(用語)

以下に本明細書において特に使用される用語の定義を列挙する。

本明細書において「糖鎖」とは、単位糖（単糖および／またはその誘導体）が1つ以上連なってできた化合物をいう。単位糖が2つ以上連なる場合は、各々の単位糖同士の間は、グリコシド結合による脱水縮合によって結合する。このような糖鎖としては、例えば、生体中に含有される多糖類（グルコース、ガラクトース、マンノース、フコース、キシロース、N-アセチルグルコサミン、N-アセチルガラクトサミン、シアル酸ならびにそれらの複合体および誘導体）の他、分解された多糖、糖タンパク質、プロテオグリカン、グリコサミノグリカン、糖脂

15

20

質などの複合生体分子から分解または誘導された糖鎖など広範囲なものが挙げられるがそれらに限定されない。したがって、本明細書では、糖鎖は、「多糖（ポリサッカリド）」、「糖質」、「炭水化物」と互換可能に使用され得る。また、特に言及しない場合、本明細書において「糖鎖」は、糖鎖および糖鎖含有物質の両方を包含することがある。

25

本明細書において「単糖」とは、これより簡単な分子に加水分解されず、一般式 $C_nH_{2n}O_n$ で表される化合物をいう。ここで、 $n=2, 3, 4, 5, 6, 7$ 、

8、9および10であるものを、それぞれジオース、トリオース、テトロース、ペントース、ヘキソース、ヘプトース、オクトース、ノノースおよびデコースという。一般に鎖式多価アルコールのアルデヒドまたはケトンに相当するもので、前者をアルドース、後者をケトースという。

5 本明細書において「単糖の誘導体」とは、単糖上の一つ以上の水酸基が別の置換基に置換され、結果生じる物質が単糖の範囲内にないものをいう。そのような単糖の誘導体としては、カルボキシル基を有する糖（例えば、C-1位が酸化されてカルボン酸となったアルドン酸（例えば、D-グルコースが酸化されたD-グルコン酸）、末端のC原子がカルボン酸となったウロン酸（D-グルコースが酸化されたD-グルクロン酸）、アミノ基またはアミノ基の誘導体（例えば、アセチル化されたアミノ基）を有する糖（例えば、N-アセチル-D-グルコサミン、N-アセチル-D-ガラクトサミンなど）、アミノ基およびカルボキシル基を両方とも有する糖（例えば、N-アセチルノイラミン酸（シアル酸）、N-アセチルムラミン酸など）、デオキシ化された糖（例えば、2-デオキシ-D-リボース）、硫酸基を含む硫酸化糖、リン酸基を含むリン酸化糖などがあるがそれらに限定されない。あるいは、ヘミアセタール構造を形成した糖において、アルコールと反応してアセタール構造のグリコシドもまた、単糖の誘導体の範囲内にある。

10

15

20 本明細書において「糖鎖含有物質」とは、糖鎖および糖鎖以外の物質を含む物質をいう。このような糖鎖含有物質は、生体内に多く見出され、例えば、生体に含有される多糖類の他、分解された多糖、糖タンパク質、プロテオグリカン、グリコサミノグリカン、糖脂質などの複合生体分子から分解または誘導された糖鎖など広範囲なものが挙げられるがそれらに限定されない。

25 本明細書において「糖タンパク質」としては、例えば、酵素、ホルモン、サイトカイン、抗体、ワクチン、レセプター、血清タンパク質などが挙げられるがそれらに限定されない。

本明細書において「糖鎖を含まない物質」とは、糖鎖を全く含まないかまたは検出可能に含まれない物質をいう。そのような糖鎖を含まない物質としては、例えば、単純タンパク質、単純脂質などの糖鎖以外の有機化合物が包含されるがそれ限定されない。

- 5 本明細書において糖鎖または糖鎖含有物質に対する「特異性」または「特異的である」とは、ある物質の性質について言及され、その物質が糖鎖または糖鎖含有物質に対して相互作用をすることができるが、糖鎖および糖鎖含有物質以外の物質に対する相互作用が低いことをいう。

- 10 本明細書において「糖鎖と特異的に相互作用し得る」とは、糖鎖に対して、糖鎖を含まない物質に対するよりも高い特異性をもって相互作用することができる能力をいう。好ましくは、そのような糖鎖を含まない物質は、生体内の物質を含み得る。そのような能力は、糖鎖以外の物質との非特異的相互作用を解離させる条件下に曝されるとき、少なくとも一定量の糖鎖との特異的相互作用が残存することを判定することによって確認することができる。具体的には、例えば、その
- 15 ような能力は、結合後の糖鎖-対象物質複合体をMALDI-TOFにおいてレーザー照射したときの必要な解離エネルギーが少なくとも約5 eV、好ましくは少なくとも約10 eV、最も好ましくは少なくとも約15 eVであり、糖鎖を含まない物質と対象物質との複合体を同様の条件で照射したときには、有意な量多くの割合で相互作用が破壊されることによって確認することができる。

- 20 本明細書において「相互作用」とは、2つの物体について言及するとき、その2つの物体が相互に力を及ぼしあうことをいう。そのような相互作用としては、例えば、共有結合、水素結合、ファンデルワールス力、イオン性相互作用、非イオン性相互作用、疎水性相互作用、静電的相互作用などが挙げられるがそれらに限定されない。好ましくは、相互作用は、共有結合である。本明細書において「共有結合」とは、当該分野における通常の意味で用いられ、電子対が2つの原子に
- 25 共有されて形成する化学結合をいう。このような共有結合としては、例えば、オ

キシム結合、ヒドラゾン結合、チオセミヒドラゾン結合、ペルヒドロチアジン環形成およびチアゾリジン環形成などが挙げられるがそれらに限定されない。

本明細書において相互作用などの「レベル」とは、その相互作用など強さを示す程度をいい、「強度」ともいい、糖鎖に対する特異性を判断するために使用され得る。そのような相互作用のレベルは、例えば、MALDI-TOFにおいて

レーザ照射したときの必要な解離エネルギーを用いることができる。

本明細書において「所定のレベル」とは、ある目的に応じて設定される糖鎖との特異的相互作用の程度をいい、糖鎖に対する特異性を判断するために有用である任意のレベルをいう。そのような所定のレベルは、測定条件により変動するが、例えば、MALDI-TOFにおいてレーザ照射したときの必要な解離エネルギーが少なくとも約5 eV、好ましくは少なくとも約10 eV、最も好ましくは少なくとも約15 eVであることが挙げられるがそれらに限定されない。好ましくは、そのような所定のレベルは、下限とともに上限を有し得る。従って、例えば、MALDI-TOFにおいてレーザ照射したときの必要な解離エネルギーが約5 eV～500 eV、約10 eV～100 eV、約15 eV～50 eVなどの範囲内にあることが好ましくあり得る。あるいは、相対的に表現する場合、最大と最小との間のレベルの相違は、100倍以内、50倍以内、20倍以内、10倍以内、5倍以内、4倍以内、3倍以内、2倍以内、1.5倍以内の範囲内にあることが好ましくあり得る。

本明細書において、最大と最小との間の相互作用のレベルの「範囲」は、上述のような方法を用いて測定された相互作用レベルの最大値と最小値との間の範囲をいい、最大の値の最小値に対する倍数で表すことができる。この値が小さいほど特異性は均一であるといえる。

本明細書において「MALDI-TOF (MS)」とは、Matrix Assisted Laser Desorption Ionization - Time-of-Flight (Mass Spectrometer) の略

語である。MALDIとは、田中らによって見いだされ、Hillenkamp
らによって開発された技法である(Karas M., Hillenkamp,
F., Anal. Chem. 1988, 60, 2299-2301)。この方法
では、試料とマトリクス溶液をモル比で($10^{-2} \sim 5 \times 10^{-4}$):1に混合した
5 後、混合溶液を標的上で乾固し、結晶状態にする。パルスレーザー照射により、
大きなエネルギーがマトリクス上に与えられ、 $(M+H)^+$ 、 $(M+Na)^+$ など
の試料由来イオンとマトリクス由来イオンとが脱離する。微量のリン酸緩衝液、
Tris緩衝液、グアニジンなどで汚染されていても分析可能である。MALDI
I-TOF (MS) は、MALDIを利用して飛行時間を元に質量を測定するも
10 のである。イオンが一定の加速電圧Vで加速される場合、イオンの質量をm、イ
オンの速度をv、イオンの電荷数をz、電気素量をe、イオンの飛行時間をtと
したとき、イオンの m/z は、

$$m/z = 2 e V t^2 / L^2$$

で表すことができる。このようなMALDI-TOF測定には、島津/Krat
15 osのKOMPACT MALDI II/IIIなどを使用することができる。
その測定の際には、製造業者が作成したパンフレットを参照することができる。
MALDI-TOFの測定時に使用されるレーザー照射の照射エネルギーを本明
細書において「解離エネルギー」という。

本明細書において、「酸化されていない糖鎖」とは、その糖鎖中に酸化された
20 単糖も酸化された単糖の誘導体を含まないものをいう。単糖の誘導体に言及され
るとき、酸化されていない単糖の誘導体とは、好ましくは、単糖に由来する部分
が酸化されていない単糖の誘導体をいう。

本明細書において、「酸化された糖鎖」とは、その糖鎖中に酸化された単糖も
酸化された単糖の誘導体を含むものをいう。酸化された単糖は上述したとおりで
25 あり、例えば、D-グルコン酸などが挙げられるがそれに限定されない。単糖の
誘導体に言及されるとき、酸化された糖鎖の誘導体とは、好ましくは、単糖に由

来する部分が酸化された糖鎖をいう。

本明細書において「支持体に結合可能である」とは、物質の性質に言及するとき、支持体に結合することができる能力をいう。

5 本明細書において使用される「支持体」および「基板」は、本明細書において、特に言及しない場合、互換的に用いられ、別の物質を支持するように用いられるとき、流体（特に液体などの溶媒）の存在下でその別の物質を支持することができる材料（好ましくは固体）をいう。支持体の材料としては、共有結合かまたは非共有結合のいずれかで、本発明に物質に結合する特性を有するかまたはそのような特性を有するように誘導体化され得る、任意の固体材料が挙げられるがそれ
10 限定されない。好ましくは、支持体は、常温（0℃～30℃の間のいずれか）において固体であることが好ましい。より好ましくは、精製、濃縮、分離または分析がおこなわれる環境において固体状態を保つことが好ましい。そのような環境は、0℃未満であり得、あるいは30℃以上であり得る。高温としては、例えば、好ましくは100℃未満が挙げられ得る。支持体はまた、本発明の物質と相互作用をすることが想定される場合、強酸の存在下で、本発明の物質との相互作用が、通常少なくとも一部保持されること、より好ましくは半分以上が保持されること、さらに好ましくはほとんどの部分が保持されることが有利であり得る。
15 本明細書において「基板」は、糖鎖チップについて用いられる場合には、チップとして適切な形状の支持体をさすことがある。

20 支持体として使用するための材料としては、固体表面を形成し得る任意の材料が使用され得るが、例えば、ガラス、シリカ、シリコン、セラミック、二酸化珪素、プラスチック、金属（合金も含まれる）、天然および合成のポリマー（例えば、ポリスチレン、セルロース、キトサン、デキストラン、およびナイロン）、脂質などが挙げられるがそれらに限定されない。好ましくは、支持体は、疎水性
25 表面を有する。支持体は、複数の異なる材料の層から形成されていてもよい。例えば、ガラス、石英ガラス、アルミナ、サファイア、フォルステライト、炭化珪

素、酸化珪素、窒化珪素などの無機絶縁材料を複数使用することができるがそれに限定されない。支持体として使用するための材料としてはまた、ポリエチレン、エチレン、ポリプロピレン、ポリイソブチレン、ポリエチレンテレフタレート、不飽和ポリエステル、含フッ素樹脂、ポリ塩化ビニル、ポリ塩化ビニリデン、ポリ酢酸ビニル、ポリビニルアルコール、ポリビニルアセタール、アクリル樹脂、ポリアクリロニトリル、ポリスチレン、アセタール樹脂、ポリカーボネート、ポリアミド、フェノール樹脂、ユリア樹脂、エポキシ樹脂、メラミン樹脂、スチレン・アクリロニトリル共重合体、アクリロニトリルブタジエンスチレン共重合体、シリコーン樹脂、ポリフェニレンオキサイド、ポリスルホン等の有機材料を用いることができる。本発明においてはまた、ナイロン膜、ニトロセルロース膜、P V D F 膜など、プロッティングに使用される膜を用いることもできる。ナイロン膜などを用いた場合は、簡便な解析システムを用いて結果を分析することができる。高密度のものを解析する場合は、ガラスなど硬度のあるものを材料として使用することが好ましい。ある実施形態では、支持体としては、例えば、架橋したリポソーム、架橋ポリマーまたは非架橋ポリマーを用いることができるがそれらに限定されない。支持体は、磁性を有していてもよい。磁性を有することにより、磁性を用いた精製を行うことが容易となる。好ましい実施形態では、本発明において用いられる支持体は、架橋したリポソーム、架橋ポリマーまたは非架橋ポリマーで、水または有機溶媒中で分散可能な粒子で平均粒径が 0.001 ミクロン以上数百ミクロン未満のものであってもよい。

本発明の物質は、上記のような別の物質を支持体として用いてそれと結合させて用いることもできるが、本発明の物質そのものが支持体の役割を果たしていてもよい。

本明細書において「アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基」とは、糖鎖が水溶液などの流体中で形成する環状のヘミアセタール型と非環状のアルデヒド型との平衡において、アルデヒド基と反応して特異的かつ安定な結合をつくること

ができる性質を有する官能基をいう。このような官能基としては、ヒドロキシルアミノ基、N-アルキルヒドロキシルアミノ基、ヒドラジド基、チオセミカルバジド基およびシステイン残基が挙げられるがそれらに限定されない。より好ましくは、そのような官能基は、ヒドロキシルアミノ基である。ヒドロキシルアミノ基と糖との連結様式（オキシム結合）は特に酸性に弱く、糖鎖捕捉担体から糖鎖を切り出す工程が容易に行えるという利点があるからである。

本明細書において「流体」は、本発明の物質が、糖鎖と相互作用をする環境を提供することができる流体であればどのようなものでも使用することができる。好ましくは、そのような流体はケト基を含む物質は実質的に含まない。なぜなら、ケト基を含む物質が有意に含有されている場合、流体中のアルデヒド基と本発明の物質との反応が十分に進まないからである。したがって、ケト基を含む物質を含まない形態は必須ではないが、好ましい実施形態である。

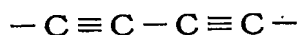
したがって、本明細書において使用される流体は、糖を環状のヘミアセタール型と非環状のアルデヒド型との平衡にもたらしようなものであることが好ましい。そのような流体としては、例えば、水溶液、有機溶媒およびこれらの混合物などが挙げられるがそれらに限定されない。好ましくは、流体は水溶液である。

本明細書において「架橋ポリマー」とは、架橋結合を有するポリマーをいう。架橋結合は、例えば、架橋剤を用いたり、紫外線、電子線、放射線を用いる方法によって生成することができる。そのような架橋ポリマーとしては、例えば、フェノール樹脂、尿素樹脂、メラミン樹脂、エポキシ樹脂、ポリウレタン、ビニルエステル樹脂、架橋ポリスチレン、架橋ゴム、アクリルアミドポリマーなどを挙げることができるがそれらに限定されない。

本明細書において「脂質膜」とは、膜状の脂質をいう。本明細書において「脂質」とは、生体を構成する物質のうち水に溶けにくく、有機溶媒に溶けやすい物質群をいう。脂質には、多種類の有機化合物が含まれる。通常、脂質には、長鎖脂肪酸とその誘導体または類似体とが含まれるが、本明細書においては、ステロ

イド、カロテノイド、テルペノイド、イソプレノイド、脂溶性ビタミンなどの生体内にある水不溶で有機溶媒に易溶の有機化合物群もまた包含される。脂質としては、例えば、1) 単純脂質（脂肪酸と各種アルコールとのエステルで中性脂質ともいう。例えば、油脂（トリアシルグリセロール）、蠟（ワックス、高級アルコールの脂肪酸エステル）、ステロールエステル、ビタミンの脂肪酸エステルなど）；2) 複合脂質（エステル結合あるいはアミド結合を有し、脂肪酸とアルコールのほかにリン酸、糖、硫酸、アミンなど極性基をもつ化合物で、グリセロリン脂質、スフィンゴリン脂質、グリセロ糖脂質、スフィンゴ糖脂質、C-P結合をもつ脂質、硫脂質などが含まれる）；3) 誘導脂質（単純脂質および複合脂質の加水分解によって生成する化合物のうち脂溶性のものをいい、脂肪酸、高級アルコール、脂溶性ビタミン、ステロイド、炭化水素などが含まれる）が挙げられるがそれらに限定されない。本発明においては、糖鎖の特異的相互作用反応を有意に阻害しない限り、どのような脂質でもその脂質自体が支持体としての機能を果たすことができる。

本明細書において「光重合性脂質誘導体」とは、光（例えば、可視光線、紫外線など）に暴露されると、重合反応を起こす性質を有する脂質またはその誘導体をいう。そのような脂質としては、例えば、式（Ⅲ）



に示されるジアセチレン構造を有する化合物、ジアセチレン以外の光重合性モノマーとしてアクリレート、エポキシド、ビニルエーテルなどが挙げられるがそれに限定されない。このような光重合性脂質誘導体は、紫外線によって重合されることが好ましくあり得る。

本明細書において「平面展開する」とは、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質について言及されるとき、膜状の形態をとることもしくは膜状の形態にすることをいう。そのような平面展開して形成された膜の形態としては、例えば、キャスト膜、単分子膜、水分散体（本明細書中では、リポソームと同意語）が挙

げられるが、それらに限定されない。本明細書において「キャスト膜」とは、キャスト法を用いて製造される膜をいい、そのようなキャスト膜は、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む溶液をキャストし乾燥させることによって製造することができる。本明細書において「単分子膜」とは、気液界面もしくは固液界面に形成され得る nm オーダーの一分子層の膜を指す。本発明において、下記に示した「糖鎖捕捉担体」または「糖鎖レプリカ」を作製する際には、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む単分子膜を支持体に移しとるという手法がとられる。本発明では、上記の広義の意味での「単分子膜」の中でも特に、水面上に形成された本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質の単分子膜を水面上に形成し、任意の方法で固体基板上に移行させ累積してできる Langmuir-Blodgett 膜（通称：LB 膜）を採用することが好ましい。LB 膜の形成方法の最も普遍的なものとして、一定表面圧に制御されている水面上単分子膜を横切って固体支持体（または固体基板）を垂直に上下させる技法が挙げられるが、これに限定されない。ほかの技法として、固体基板上に単分子膜を 1 層だけ固体支持体に移しとる水平付着法があるが、この方法も本発明において有用である。本発明において「累積」とは、固体支持体に単分子膜を移しとることを意味し、単分子膜が固体支持体に移しとられる回数は、一回であってもよいし、複数回であってもよい。単分子膜を固体支持体に水面上の膜状態または膜秩序を保ったまま累積するためには、当業者により様々な工夫がなされるが、少なくとも本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が水面上で平面展開し、単分子膜を形成させる必要がある。そのためには、膜を構成する本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、両親媒性であることが好ましい。その場合、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質の構成成分である糖鎖捕捉官能基は親水性であり、その糖鎖捕捉官能基以外の部分が疎水性となる。以上のような手法は、下記の「糖鎖捕捉担体」または「糖鎖レプリカ」を構築する上で、大変有用である。

本明細書において「マトリクス分子」とは、糖鎖捕捉能を有さないが、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質から形成される膜をより安定化させるために導入される分子を意味する。また、このマトリクス分子を導入することにより、膜平面における糖鎖捕捉官能基間に横方向の空間を与えることができる。さらには膜構成分子全体におけるマトリクス分子のモル分率を変えることにより、糖鎖捕捉官能基の様々な二次元分布を有する膜を自在に作製することができる。本発明の「マトリックス分子」として、一般式 (I I) で表される化合物が例示される。

本明細書において「糖鎖捕捉担体」とは、糖鎖を捕捉するための担体をいう。そのような担体は、糖鎖を捕捉する部分および担体として使用する部分を含む。糖鎖を捕捉する部分には、本発明の糖鎖と特異的に相互作用する物質を用いることができる。担体には、支持体を用いることもできるし、本発明の糖鎖と特異的に相互作用する物質そのものが担体としての働きを有していてもよく、前記一般式 (I) における「X」を有する担体が挙げられる。具体的には、「X」、「X-Y」、および「X-Y-Z」が支持体に結合した担体、ならびに一般式 (I) および一般式 (I I) で表される化合物が重合した担体が挙げられる。

本明細書において「有機溶媒に不溶」とは、ある物質について言及するとき、有機化合物を含む溶媒に対して溶解しないかまたは実質的に溶解しない性質をいう。そのような有機溶媒としては、例えば、アルコール（メタノール、エタノールなど）、アセトン、アルカン（例えば、ヘキサン）などが挙げられるがそれらに限定されない。不溶であることは、その有機溶媒にその物質（溶質）を入れたときに、溶質 1 g または 1 ml を溶かすに要する溶媒量が 1 L であること、好ましくは 10 L 以上であることをいう。

本明細書において「自閉した」膜とは、膜の形状について言及するとき、リポソームのように球状、単層または多層に閉じている状態をいう。従って、そのような自閉した膜（例えば、脂質膜）としては、例えば、リポソームなどが挙げら

れるがそれに限定されない。

本明細書において、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を「分離」とは、その糖鎖または糖鎖含有物質が、分離前に試料中に存在する状態から実質的に引き離すまたは精製することをいう。従って、試料から分離された糖鎖または糖鎖含有物質は、分離される前に含んでいた糖鎖または糖鎖含有物質以外の物質の含量が少なくとも低減している。

本明細書において、物質（例えば、糖鎖、核酸またはタンパク質などの生物学的因子）の「単離」とは、その生物学的因子が天然に存在する生物体の細胞内の他の物質（例えば、糖鎖または糖鎖含有物質である場合、糖鎖または糖鎖含有物質以外の因子、あるいは、目的とする糖鎖または糖鎖含有物質以外の糖鎖または糖鎖含有物質；核酸である場合、核酸以外の因子および目的とする核酸以外の核酸配列を含む核酸；タンパク質である場合、タンパク質以外の因子および目的とするタンパク質以外のアミノ酸配列を含むタンパク質など）から実質的に分離または精製されたものをいう。「単離された」、糖鎖または糖鎖含有物質には、本発明の精製方法によって精製された糖鎖または糖鎖含有物質が含まれる。したがって、単離された糖鎖または糖鎖含有物質は、化学的に合成した糖鎖または糖鎖含有物質を包含する。

本明細書において、物質（例えば、糖鎖、核酸またはタンパク質などの生物学的因子）の「精製」とは、その物質に天然に随伴する因子の少なくとも一部を除去することをいう。したがって、精製および分離は、その形態が一部重複する。したがって、通常、精製された物質（例えば、糖鎖または糖鎖含有物質のような生物学的因子）におけるその物質の純度は、その物質が通常存在する状態よりも高い（すなわち濃縮されている）が、天然に随伴する因子が低減されている限り、濃縮されていない状態も「精製」の概念に包含される。

本明細書において物質（例えば、糖鎖または糖鎖含有物質のような生物学的因子）の「濃縮」とは、その物質が濃縮前に試料に含まれている含有量よりも高い

濃度に上昇させる行為をいう。従って、濃縮もまた、精製および分離と、その概念が一部重複する。したがって、通常、濃縮された物質（例えば、糖鎖または糖鎖含有物質のような生物学的因子）は、その物質が通常存在する状態における不純物の含有量は低減されているが、目的とする物質の含有量が増加している限り、ある特定の不純物が増加していてもよく、「精製」されていない状態も「濃縮」の概念に包含される。

本明細書において「糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件」とは、糖鎖捕捉担体と、糖鎖または糖鎖含有物質とが相互作用し得る（好ましくは、共有結合を形成する）のに十分な条件（例えば、緩衝剤、溶媒の極性、温度、pH、塩濃度、圧力など）をいう。このような条件を設定するのに必要なパラメータの設定は、当業者の技術範囲内であり、相互作用の種類、糖鎖または糖鎖含有物質の種類、糖鎖捕捉担体の種類（例えば、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基）など相互作用に関連する諸パラメータを考慮することにより、当業者は、そのような条件を当該分野において周知の技術を用いて設定し、相互作用反応を行わせることができる。好ましい実施形態では、そのような条件は、糖鎖が水溶液などの流体中で形成する環状のヘミアセタール型と非環状のアルデヒド型との平衡において、アルデヒド基と反応して特異的かつ安定な結合を形成させるような条件が挙げられるがそれに限定されない。あるいは、反応に供する流体にケト基が実質的に含まれていないこともまた1つの好ましい条件であり得る。そのような条件としては、例えば、pH 5.6の酢酸緩衝液を常温常圧（例えば、20℃および1気圧）にて用いることなどが挙げられる。

本明細書において「糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質との複合体」とは、本発明の糖鎖捕捉担体と、糖鎖または糖鎖含有物質とが、相互作用をして複合体化したものをいう。好ましくは、そのような複合体は、本発明の糖鎖捕捉担体と、糖鎖または糖鎖含有物質とが共有結合している。従って、本明細書では、そのような共有結合によって2以上の部分が結合した物質もまた、複合体の概念に入る。

本明細書において、「糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件」とは、本発明の糖鎖捕捉担体と、糖鎖または糖鎖含有物質との間に形成された相互作用（例えば、共有結合）が、少なくとも一部低減するようにさせる条件をいう。従って、上記相互作用が共有結合であるとき、「糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件」は、糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質との間に形成された共有結合が少なくとも一部、好ましくは全部を解除させる条件をいう。従って、このような条件としては、物理的手段（例えば、レーザーなど）、化学的手段（酸性条件）または生化学的手段（例えば、酵素）を用いることなどが挙げられるがそれらに限定されない。従って、この条件は、所望の糖鎖および糖鎖含有物質が識別可能な形態で分離される限り、どのような条件でもよく、所望の糖鎖または糖鎖含有物質が変性していてもよいが、好ましくは、変性させずに分離される、より好ましくは天然に存在する状態で分離されることが有利であり得る。このような条件は、具体的には、例えば、酸性条件に曝すことなどが挙げられ、好ましくは、プロトン型イオン交換樹脂、強カチオン交換樹脂と混合して分離することが簡便であり、有利であり得る。本発明において分離した結合物を物理的に切断するとは、糖鎖を分離する方法ならば、特に限定しないが、主として照射レーザーエネルギー強度を適宜調製することによりポリマーと糖鎖との結合を切ることをいう。

本明細書において、「糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件」とは、糖鎖含有物質において、糖鎖とそれ以外の物質（例えば、ペプチド、脂質など）との間に形成されている結合（例えば、共有結合）を除去するような条件をいう。従って、このような条件としては、物理的手段（例えば、レーザーなど）、化学的手段（酸性条件）または生化学的手段（例えば、グリコシダーゼなどの酵素）を用いることなどが挙げられるがそれらに限定されない。従って、この条件は、糖鎖含有物質の中の所望の糖鎖が識別可能な形態で分離される限り、どのよ

うな条件でもよく、所望の糖鎖は変性していてもよいが、好ましくは、変性させずに分離され、より好ましくは天然に存在する状態で分離されることが有利であり得る。このような条件は、具体的には、例えば、酸性条件に曝すことなどが挙げられ、好ましくは、プロトン型イオン交換樹脂、強カチオン交換樹脂と混合して分離することが簡便であり、有利であり得る。本発明において分離した結合物を物理的に切断するとは、糖鎖を分離する方法ならば、特に限定しないが、主として照射レーザーエネルギー強度を適宜調製することによりポリマーと糖鎖との結合を切ることをいう。従って、「糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件」は、「糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件」と重複することもある。また、「糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件」は、アルデヒド基を遊離させる条件とも重複することもある。

本明細書において「容器」としては、流体を保持することができるような形状である限り、どのようなものでも使用することができる。容器の材料もまた、流体を保持することができ、本発明において行われる反応に耐え得るかまたはそのように加工することができる限り、どのような材料を用いてもよい。そのような材料は、常温（0℃～30℃の間のいずれか）において固体であることが好ましい。より好ましくは、精製、濃縮、分離または分析がおこなわれる環境において固体状態を保つことが好ましい。そのような環境は、0℃未満であり得、あるいは30℃以上であり得る。高温としては、例えば、好ましくは100℃未満が挙げられ得る。そのような材料としては、固体表面を形成し得る任意の材料が使用され得るが、例えば、ガラス、シリカ、シリコン、セラミック、二酸化珪素、プラスチック、金属（合金も含まれる）、天然および合成のポリマー（例えば、ポリスチレン、セルロース、キトサン、デキストラン、およびナイロン）、紙などが挙げられるがそれらに限定されない。そのような材料は、コーティングされていても、コーティングされていなくてもよい。

本明細書において「コーティング」とは、容器にある特性を持たせるために施す表面加工または表面加工された物質をいう。そのようなコーティングは、例えば、耐水性、耐油性、耐有機溶媒性、耐酸性などを付与するために用いられる。そのようなコーティング材料としては、例えば、フッ素樹脂、シラン系水系塗料樹脂などが挙げられるがそれらに限定されない。

本明細書において「遠心分離」は、加速度を付与することによる分離を行うことができる限り、どのような技術を用いても行うことができる。そのような遠心分離には、Microcon (Millipore 製) などのフィルターを組み合わせた遠心濾過技術も包含される。従って、本発明の方法が同一の容器で行われる場合、その容器は遠心濾過技術に用いられる容器を用いて行うことができる。

本明細書において「試料中のアルデヒド基を遊離させる」とは、試料中に含まれるかまたは含まれると予測される糖鎖または糖鎖含有物質中のアルデヒドをむき出しにさせることをいう。また、ガラクトースオキシダーゼによるガラクトース残基の生成、ならびに6位アルデヒドおよびジオール基の過ヨウ素酸分解によるアルデヒド基の生成も包含する。試料中のアルデヒド基を遊離させることにより、その後、本発明の糖鎖と特異的に相互作用する物質と、その糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用反応の進行がより容易になる。あるいは、試料中のアルデヒド基を遊離させる条件に試料を曝すことにより、糖鎖含有物質中の糖鎖のみを分離して濃縮、精製または分析などを行うことができ、そのような状態が所望される場合、有利であり得る。

そのような試料中のアルデヒド基を遊離させるための条件としては、例えば、酵素処理および／または化学法による供プロトン反応が挙げられるがそれらに限定されない。そのような酵素処理としては、例えば、N-グリコシダーゼ（例えば、Flavobacterium meningosepticum由来の酵素をE. coli 中で発現させたもの）、グリコペプチダーゼA（アーモンド）などの糖鎖遊離酵素により処理が挙げられるがそれに限定されない。本発明にお

いて用いられるこのような酵素には、植物、酵母、かび由来のグルコシダーゼ、好ましくはフラボバクテリウム由来のN-グルコシダーゼが包含されるがそれらに限定されない。化学法としては、例えば、ヒドラジン分解（液相または気相）が挙げられるがそれに限定されない。ヒドラジン分解では、例えば、試料（例えば、200～1000 μ g の糖タンパク質含有試料）を凍結乾燥し（ネジロバイアルまたはネジロ試験管を使用）、無水ヒドラジン（例えば、100～200 μ l を加えて100℃で数時間ないし十数時間加熱する（例えば、ドライブロックヒーターまたはオープンを使用）。その後、トルエンを数滴加え、デシケーターに試料バイアルを入れ、冷却トラップを付けた真空ポンプで数時間以上減圧しヒドラジンを共沸留去する。この共沸留去を数回繰り返し、ヒドラジンを完全に留去することによって、ヒドラジン分解が達成され、所望の糖鎖が分離される。

本明細書において、本発明の装置に用いられる「試料を導入する」とは、本発明の反応が起こるべき場所に、試料を移動させることをいう。試料導入部としては、試料を導入するのに適していれば、どのような形状のものを用いてもよい。

また、試料を導入する方法としては、例えば、インジェクタを用いる方法、オンカラム法、試料を注入し移動相によってカラム内に流し込む方法、サンプルバルブによる方法などが挙げられるがそれらに限定されない。試料を導入する手段としては、サンプルインジェクタ、オートサンプラー、マイクロフィーダーなどが挙げられるがそれらに限定されない。クロマトグラフィーで用いられる場合は、

「高速液体クロマトグラフィー」波多野博行編 化学の領域 増刊102号 南江堂；”高速液体クロマトグラフィーの装置及び付属装置”奥山典生、瀬田和夫 著 p 11-40などを参照することができる。

本明細書において「流体相を収容し得る」とは、本発明の反応において用いられる流体相を、本発明の反応が起こるに十分な容積を有することをいう。好ましくは、流体相を収容し得る空間を有する容器は、実質的に損失なく、かつ、変性させることなく、流体相を保持することができる能力をいう。

本明細書において「流体連絡」するとは、流体連通とも呼ばれ、ある2つの容器の間で、各々の容器に収容される流体が少なくとも1方向好ましくは双方向で移動可能である状態をいう。従って、容器と試料導入部とが流体連絡している状態にある場合、試料導入部に試料が導入されると、少なくとも一部の試料がその容器内に導入される状態にある。流体連絡している場合は、常時その状態であってもよく、一時的にそのような状態であってもよい。一時的に流体連絡の状態にさせる場合、そのような状態を制御するコントローラを装置に設けることが好ましくあり得るが、手動で行えるようにしてもよい。

本明細書において支持体と容器との「結合」は、支持体の本発明において用いられる反応において固定された状態が保持される限りどのような形態であってもよい。好ましくは、共有結合であり得るが、疎水性相互作用など他の相互作用を用いるかまたは併用してもよい。

本明細書において「糖鎖捕捉担体と糖鎖との複合体を取り出す手段」としては、糖鎖捕捉担体と糖鎖との複合体を取り出すことができる限り、どのような手段でも用いることができる。そのような手段としては、遠心分離器、フィルター、クロマトグラフィー装置などが挙げられるがそれらに限定されない。担体が磁性を有する場合、磁性を利用した分離方法を用いてもよい。その場合、糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質との複合体を取り出す手段は、磁石であり得る。あるいは、糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質との複合体は、この担体を、担体と糖鎖との相互作用が分離しない程度のストリンジェンシー条件下に曝すことによって、取り出すことができる。

本明細書において「所望のストリンジェンシー（条件）」とは、糖鎖と特異的に相互作用する物質と、糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が解離しないような条件をいう。そのような条件は、当該分野において周知の技術を用い、用いる試薬、担体、糖鎖または糖鎖含有物質、糖鎖と特異的に相互作用する物質、形成される相互作用などの種々のパラメータを参酌しながら、当業者が適宜選定

することができる。例えば、相互作用が共有結合である場合は、所望のストリンジエンシーは、水（例えば、超純水）または緩衝液（例えば、酢酸緩衝液）でリンスすることであってもよい。

本明細書において「糖鎖捕捉担体と相互作用した物質の同定」とは、相互作用した物質の正体を明らかにすることをいい、通常、糖鎖であるか否か、およびどの種類の糖鎖であるかを判定することをいう。そのような同定には、種々の測定方法を用いることができ、例えば、マスマスペクトル分析、NMR、X線解析、元素分析などの物理的分析、化学的特異的反応を観察することなどによる化学的分析、酵素の基質特異性などを判定することによる生化学的分析、あるいは、生物（例えば、細菌などの微生物）の反応を判定することなどによる生物学的分析などが挙げられるがそれらに限定されない。

本明細書において「病因」とは、被検体の疾患、障害または状態（本明細書において、総称して「病変」ともいい、植物では病害ともいう）に関連する因子をいい、例えば、原因となる病原物質（病原因子）、病原体、病変細胞、病原ウイルスなどが挙げられるがそれらに限定されない。

そのような疾患、障害または状態としては、例えば、循環器系疾患（貧血（例えば、再生不良性貧血（特に重症再生不良性貧血）、腎性貧血、癌性貧血、二次性貧血、不応性貧血など）、癌または腫瘍（例えば、白血病、多発性骨髄腫）など）；神経系疾患（痴呆症、脳卒中およびその後遺症、脳腫瘍、脊髄損傷など）；免疫系疾患（T細胞欠損症、白血病など）；運動器・骨格系疾患（骨折、骨粗鬆症、関節の脱臼、亜脱臼、捻挫、靱帯損傷、変形性関節症、骨肉腫、ユーイング肉腫、骨形成不全症、骨軟骨異形成症など）；皮膚系疾患（無毛症、黒色腫、皮膚悪性リンパ腫、血管肉腫、組織球症、水疱症、膿疱症、皮膚炎、湿疹など）；内分泌系疾患（視床下部・下垂体疾患、甲状腺疾患、副甲状腺（上皮小体）疾患、副腎皮質・髄質疾患、糖代謝異常、脂質代謝異常、タンパク質代謝異常、核酸代謝異常、先天性代謝異常（フェニールケトン尿症、ガラクトース血症、ホモシス

チン尿症、メープルシロップ尿症)、無アルブミン血症、アスコルビン酸合成能
欠如、高ビリルビン血症、高ビリルビン尿症、カリクレイン欠損、肥満細胞欠損、
尿崩症、バソプレッシン分泌異常、侏儒症、ウオルマン病(酸リパーゼ(Ac i
d l i p a s e)欠損症)、ムコ多糖症V I型など);呼吸器系疾患(肺疾患
5 (例えば、肺炎、肺癌など)、気管支疾患、肺癌、気管支癌など);消化器系疾
患(食道疾患(たとえば、食道癌)、胃・十二指腸疾患(たとえば、胃癌、十二
指腸癌)、小腸疾患・大腸疾患(たとえば、大腸ポリープ、結腸癌、直腸癌など)、
胆道疾患、肝臓疾患(たとえば、肝硬変、肝炎(A型、B型、C型、D型、E型
など)、劇症肝炎、慢性肝炎、原発性肝癌、アルコール性肝障害、薬物性肝障害)、
10 膵臓疾患(急性膵炎、慢性膵炎、膵臓癌、嚢胞性膵疾患)、腹膜・腹壁・横隔膜
疾患(ヘルニアなど)、ヒルシュスプラング病など);泌尿器系疾患(腎疾患(腎
不全、原発性糸球体疾患、腎血管障害、尿細管機能異常、間質性腎疾患、全身性
疾患による腎障害、腎癌など)、膀胱疾患(膀胱炎、膀胱癌など)など);生殖
器系疾患(男性生殖器疾患(男性不妊、前立腺肥大症、前立腺癌、精巣癌など)、
15 女性生殖器疾患(女性不妊、卵巣機能障害、子宮筋腫、子宮腺筋症、子宮癌、子
宮内膜症、卵巣癌、絨毛性疾患など)など);循環器系疾患(心不全、狭心症、
心筋梗塞、不整脈、弁膜症、心筋・心膜疾患、先天性心疾患(たとえば、心房中
隔欠損、心室中隔欠損、動脈管開存、ファロー四徴)、動脈疾患(たとえば、動
脈硬化、動脈瘤)、静脈疾患(たとえば、静脈瘤)、リンパ管疾患(たとえば、
20 リンパ浮腫)など)などが挙げられるがそれらに限定されない。

本明細書において「試料」とは、その中の少なくとも1つの成分(好ましくは
糖鎖または糖鎖含有物質)の分離、濃縮、精製または分析を目的とするものであ
れば、どのような起源のものをも使用することができる。したがって、試料は、
生物の全部または一部から取り出されたものであり得るが、それに限定されない。
25 別の実施形態において、試料は、合成技術によって合成されたものであり得る。

本明細書において使用される用語「生体分子」とは、生体に関連する分子をい

う。そのような生体分子を含む試料を、本明細書において特に生体試料ということがある。本明細書において「生体」とは、生物学的な有機体をいい、動物、植物、菌類、ウイルスなどを含むがそれらに限定されない。従って、生体分子は、生体から抽出される分子を包含するが、それに限定されず、生体に影響を与え得る分子であれば生体分子の定義に入る。そのような生体分子には、タンパク質、ポリペプチド、オリゴペプチド、ペプチド、ポリヌクレオチド、オリゴヌクレオチド、ヌクレオチド、核酸（例えば、cDNA、ゲノムDNAのようなDNA、mRNAのようなRNAを含む）、ポリサッカリド、オリゴサッカリド、脂質、低分子（例えば、ホルモン、リガンド、情報伝達物質、有機低分子など）、これらの複合分子などが包含されるがそれらに限定されない。本明細書では、生体分子は、好ましくは、糖鎖または糖鎖を含む複合分子（例えば、糖タンパク質、糖脂質など）であり得る。

そのような生体分子の供給源としては、生物由来の糖鎖が結合または付属する材料であれば特にその由来に限定はなく、動物、植物、細菌、ウイルスを問わない。より好ましくは動物由来生体試料が挙げられる。好ましくは、例えば、全血、血漿、血清、汗、唾液、尿、涙液、羊水、髄液等が挙げられ、より好ましくは血漿、血清、尿が挙げられる。生体試料には個体から予め分離されていない生体試料も含まれる。例えば外部から試液が接触可能な粘膜組織、あるいは腺組織、好ましくは乳腺、前立腺、脾臓に付属する管組織の上皮が含まれる。

（糖鎖アレイおよび糖鎖チップ）

本明細書において用いられる用語「アレイ」とは、基板または膜上の固定物体の固定されたパターンまたはパターン化された基板そのものをいう。アレイの中で、小さな基板（例えば、10×10mm上など）上にパターン化されているものはマイクロアレイというが、本明細書では、マイクロアレイとアレイとは互換可能に使用される。また、アレイは、基盤の大きさまたは載せる生体分子の密度によって、マクロアレイおよびマイクロアレイなどにも分けられる。従って、上

述の基板より大きなものにパターン化されたものでもマイクロアレイと呼ぶことがある。例えば、アレイはそれ自身固相表面または膜に固定されている所望の生体分子（例えば、糖鎖）のセットで構成される。アレイは好ましくは異なる所望の生体分子（例えば、糖鎖）を少なくとも 10^2 個、より好ましくは少なくとも 10^3 個、およびさらに好ましくは少なくとも 10^4 個、さらにより好ましくは少なくとも 10^5 個を含む。これらの所望の生体分子（例えば、糖鎖）は、好ましくは表面が 125×80 mm、より好ましくは 10×10 mm 上に配置される。形式としては、96 ウェルプレート、384 ウェルプレートなどのプレートの大きさのものから、スライドグラス程度の大きさのものが企図される。

従って、「アレイ」または「マイクロアレイ」とは、生体分子（例えば、糖鎖、タンパク質、核酸など）を基板上に整列（array）させて、固定させたデバイスであるとも説明することができる。本明細書では、特に断らない限り、アレイは、マイクロアレイと互換的に使用される。マクロとマイクロとの境界は厳密に決まっているわけではないが、一般に、「マクロアレイ」とは、メンブレン上に生体分子をスポットした高密度フィルター（high density filter）をいい、「マイクロアレイ」とは、ガラス、シリコンなどの基板表面に生体分子を載せたものをいう。

本明細書において「チップ」とは、アレイのうち、半導体集積回路製造のための技術を応用し、基板上で一度に複数種の糖鎖などの生体分子を合成することで作製されたものをいい、生体分子が糖鎖である場合半導体チップになぞらえて、特に「糖鎖チップ（chip）」という。生体分子がDNAの場合は、DNAチップとも呼ばれ、Gene Chip（登録商標）（Affimetrix、CA、米国）などが挙げられ（Marshallら、（1998）Nat. Biotechnol. 16:27-31およびRamsayら、（1998）Nat. Biotechnol. 16:40-44を参照のこと）、チップの利用に関する技術は糖鎖チップにも応用され得る。糖鎖チップは、狭義には上記のように定

義されるが、糖鎖アレイまたは糖鎖マイクロアレイ全体をいうこともあり、従って、糖鎖が高密度で配置されたチップもまた、糖鎖チップと呼ばれ得る。

アレイ上には、生体分子の「スポット」が配置され得る。本明細書において「スポット」とは、生体分子の一定の集合をいう。本明細書において「スポットティング」とは、ある生体分子のスポットをある支持体に作製することをいう。スポットティングはどのような方法でも行うことができ、そのような方法は当該分野において周知である。

本明細書において使用される用語「アドレス」とは、基板上のユニークな位置をいい、他のユニークな位置から弁別可能であり得るものをいう。アドレスは、そのアドレスを伴うスポットとの関連づけに適切であり、そしてすべての各々のアドレスにおける存在物が他のアドレスにおける存在物から識別され得る（例えば、光学的）、任意の形状を採り得る。アドレスを定める形は、例えば、円状、楕円状、正方形、長方形であり得るか、または不規則な形であり得る。したがって、「アドレス」は、抽象的な概念を示し、「スポット」は具体的な概念を示すために使用され得るが、両者を区別する必要がない場合、本明細書においては、「アドレス」と「スポット」とは互換的に使用され得る。

各々のアドレスを定めるサイズは、とりわけ、その基板の大きさ、特定の基板上のアドレスの数、分析物の量および／または利用可能な試薬、微粒子のサイズおよびそのアレイが使用される任意の方法のために必要な解像度の程度に依存する。大きさは、例えば、1 - 2 nmから数cmの範囲であり得るが、そのアレイの適用に一致した任意の大きさが可能である。

アドレスを定める空間配置および形状は、そのマイクロアレイが使用される特定の適用に適合するように設計される。アドレスは、密に配置され得、広汎に分散され得るか、または特定の型の分析物に適切な所望のパターンへとサブグループ化され得る。

糖鎖アレイを用いたアッセイにおいては、糖鎖アレイ上でハイブリダイズした

蛍光シグナルを蛍光検出器等で検出することが可能である。このような検出器は、
現在までに種々の検出器が利用可能である。例えば、Stanford Universityのグループは、オリジナルスキャナを開発しており、このスキャナは、
5 蛍光顕微鏡と稼動ステージとを組み合わせたものであり、DNAアレイに
利用されており、糖鎖アレイにも利用可能である (<http://cmgm.stanford.edu/pbrown>を参照のこと)。従来型のゲル用蛍光イメージアナライザであるFMBIO (日立ソフトウェアエンジニアリング)、Storm (Molecular

Dynamics) などでも、スポットがそれほど高密度でなければ、糖鎖アレイの読み取りを行い得る。その他に利用可能な検出器としては、ScanArray 4000、同5000 (General Scanning; スキャン型
10 (共焦点型))、GMS418 Array Scanner (宝酒造; スキャン型 (共焦点型))、Gene Tip Scanner (日本レーザ電子; スキャン型 (非共焦点型))、Gene Tac 2000 (Genomic Solutions; CCDカメラ型)) などが挙げられる。

アレイから得られるデータは膨大であることから、クローンとスポットとの対応の管理、データ解析などを行うためのデータ解析ソフトウェアが重要である。
そのようなソフトウェアとしては、DNAアレイに関して開発された各種検出システムに付属のソフトウェア (Ermolaeva Oら (1998) Nat.
20 Genet. 20:19-23) を利用することができる。また、データベースのフォーマットとしては、例えば、DNAチップに対して開発された形式などを糖鎖向けに改変したものを利用することができる。

(糖鎖レプリカ)

本明細書において「糖鎖レプリカ」とは、ある物体 (例えば、膜、固体箔) 上に、
25 標的となる被検体上にある糖鎖を天然に存在する状態、含有比、場所などをそのまま反映するような状態で、移し取ることおよびそれによって移し取られた

もの（例えば、膜、固体箔）をいう。糖鎖レプリカでは、このように、糖鎖が天然に存在する状態、含有比、場所などが反映されていることから、この糖鎖レプリカを調査することによって、糖鎖レプリカが由来する被検体の状態を忠実にかつ簡便に検査することができる。

- 5 本明細書において「固体箔」は、固体の薄い箔をいう。固体箔は、糖鎖レプリカを製造することができるような材料でできており、検査に耐え得る形状をしている限り、どのような形状および材料からできていてもよい。そのような固体箔としては、例えば、ガラス、シリカ、シリコン、セラミック、二酸化珪素、プラスチック、金属（合金も含まれる）、天然および合成のポリマー（例えば、ポリスチレン、セルロース、キトサン、デキストラン、およびナイロン）などが挙げられるがそれらに限定されない。好ましくは、検査の簡便から、透明な材料でできていることが有利であり得る。固体箔はまた、あるセンサーにより検出可能な標識を付すことができる材料でできていることが好ましい。
- 10

（診断）

- 15 本明細書において「検出」とは、被検体における疾患、障害、状態などに関連する種々のパラメータを同定することをいう。

- 本明細書において「診断」とは、被検体における疾患、障害、状態などに関連する種々のパラメータを同定し、そのような疾患、障害、状態の現状を判定することをいう。本発明の方法、装置、システムを用いることによって、糖鎖を同定
- 20 することができ、同定された糖鎖に関する情報を用いて、被検体における疾患、障害、状態などの種々のパラメータを選定することができる。

 本明細書において「鑑別」とは、被検体における疾患、障害、状態などの種々のパラメータを識別することをいう。従って、本明細書において「診断」および「鑑別」はその概念が一部重複する。

- 25 （有機化学）

 本明細書において「アルキル」とは、メタン、エタン、プロパンのような脂肪

族炭化水素（アルカン）から水素原子が一つ失われて生ずる1価の基をいい、一般に $C_nH_{2n+1}-$ で表される（ここで、 n は正の整数である）。アルキルは、直鎖または分枝鎖であり得る。本明細書において「置換されたアルキル」とは、以下に規定する置換基によってアルキルのHが置換されたアルキルをいう。これらの具体例は、C1～C2アルキル、C1～C3アルキル、C1～C4アルキル、C1～C5アルキル、C1～C6アルキル、C1～C7アルキル、C1～C8アルキル、C1～C9アルキル、C1～C10アルキル、C1～C11アルキルまたはC1～C12アルキル、C1～C2置換されたアルキル、C1～C3置換されたアルキル、C1～C4置換されたアルキル、C1～C5置換されたアルキル、C1～C6置換されたアルキル、C1～C7置換されたアルキル、C1～C8置換されたアルキル、C1～C9置換されたアルキル、C1～C10置換されたアルキル、C1～C11置換されたアルキルまたはC1～C12置換されたアルキルであり得る。ここで、例えばC1～C10アルキルとは、炭素原子を1～10個有する直鎖または分枝状のアルキルを意味し、メチル（ CH_3- ）、エチル（ C_2H_5- ）、 n -プロピル（ $CH_3CH_2CH_2-$ ）、イソプロピル（ $(CH_3)_2CH-$ ）、 n -ブチル（ $CH_3CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -ペンチル（ $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -ヘキシル（ $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -ヘプチル（ $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -オクチル（ $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -ノニル（ $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -デシル（ $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 $-C(CH_3)_2CH_2CH_2CH(CH_3)_2$ 、 $-CH_2CH(CH_3)_2$ などが例示される。また、例えば、C1～C10置換されたアルキルとは、C1～C10アルキルであって、そのうち1または複数の水素原子が置換基により置換されているものをいう。

本明細書において「置換されていてもよいアルキル」とは、上で定義した「アルキル」または「置換されたアルキル」のいずれであってもよいことを意味する。

本明細書において「アルキレン」とは、メチレン、エチレン、プロピレンのよ
うな脂肪族炭化水素（アルカン）から水素原子が二つ失われて生ずる2価の基を
いい、一般に $-C_nH_{2n}-$ で表される（ここで、 n は正の整数である）。アルキ
レンは、直鎖または分枝鎖であり得る。本明細書において「置換されたアルキレ
ン」とは、以下に規定する置換基によってアルキレンのHが置換されたアルキレ
5 ンをいう。これらの具体例は、C1～C2アルキレン、C1～C3アルキレン、
C1～C4アルキレン、C1～C5アルキレン、C1～C6アルキレン、C1～
C7アルキレン、C1～C8アルキレン、C1～C9アルキレン、C1～C10
アルキレン、C1～C11アルキレンまたはC1～C12アルキレン、C1～C
10 2置換されたアルキレン、C1～C3置換されたアルキレン、C1～C4置換さ
れたアルキレン、C1～C5置換されたアルキレン、C1～C6置換されたアル
キレン、C1～C7置換されたアルキレン、C1～C8置換されたアルキレン、
C1～C9置換されたアルキレン、C1～C10置換されたアルキレン、C1～
C11置換されたアルキレンまたはC1～C12置換されたアルキレンであり得
15 る。ここで、例えばC1～C10アルキレンとは、炭素原子を1～10個有する
直鎖または分枝状のアルキレンを意味し、メチレン（ $-CH_2-$ ）、エチレン（ $-$
 C_2H_4- ）、 n -プロピレン（ $-CH_2CH_2CH_2-$ ）、イソプロピレン（ $-(C$
 $H_3)_2C-$ ）、 n -ブチレン（ $-CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -ペンチレン（ $-$
 $CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -ヘキシレン（ $-CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2C$
20 H_2CH_2- ）、 n -ヘプチレン（ $-CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、
 n -オクチレン（ $-CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -ノ
ニレン（ $-CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 n -デシレ
ン（ $-CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2-$ ）、 $-CH_2$
 $C(CH_3)_2-$ などが例示される。また、例えば、C1～C10置換されたアル
25 キレンとは、C1～C10アルキレンであって、そのうち1または複数の水素原
子が置換基により置換されているものをいう。本明細書において「アルキレン」

は、酸素原子および硫黄原子から選択される原子を1またはそれ以上含んでいてもよい。

本明細書において「置換されていてもよいアルキレン」とは、上で定義した「アルキレン」または「置換されたアルキレン」のいずれであってもよいことを意味する。

本明細書において「シクロアルキル」とは、環式構造を有するアルキルをいう。

「置換されたシクロアルキル」とは、以下に規定する置換基によってシクロアルキルのHが置換されたシクロアルキルをいう。具体例としては、C3～C4シクロアルキル、C3～C5シクロアルキル、C3～C6シクロアルキル、C3～C7シクロアルキル、C3～C8シクロアルキル、C3～C9シクロアルキル、C3～C10シクロアルキル、C3～C11シクロアルキル、C3～C12シクロアルキル、C3～C4置換されたシクロアルキル、C3～C5置換されたシクロアルキル、C3～C6置換されたシクロアルキル、C3～C7置換されたシクロアルキル、C3～C8置換されたシクロアルキル、C3～C9置換されたシクロアルキル、C3～C10置換されたシクロアルキル、C3～C11置換されたシクロアルキルまたはC3～C12置換されたシクロアルキルであり得る。例えば、シクロアルキルとしては、シクロプロピル、シクロヘキシルなどが例示される。

本明細書において「置換されていてもよいシクロアルキル」とは、上で定義した「シクロアルキル」または「置換されたシクロアルキル」のいずれであってもよいことを意味する。

本明細書において「アルケニル」とは、分子内に二重結合を一つ有する脂肪族炭化水素から水素原子が一つ失われて生ずる1価の基をいい、一般に C_nH_{2n-1} で表される（ここで、 n は2以上の正の整数である）。「置換されたアルケニル」とは、以下に規定する置換基によってアルケニルのHが置換されたアルケニルをいう。具体例としては、C2～C3アルケニル、C2～C4アルケニル、C2～C5アルケニル、C2～C6アルケニル、C2～C7アルケニル、C2～C

8アルケニル、C 2～C 9アルケニル、C 2～C 10アルケニル、C 2～C 11
アルケニルまたはC 2～C 12アルケニル、C 2～C 3置換されたアルケニル、
C 2～C 4置換されたアルケニル、C 2～C 5置換されたアルケニル、C 2～C
6置換されたアルケニル、C 2～C 7置換されたアルケニル、C 2～C 8置換さ
5 れたアルケニル、C 2～C 9置換されたアルケニル、C 2～C 10置換されたアル
ケニル、C 2～C 11置換されたアルケニルまたはC 2～C 12置換されたアル
ケニルであり得る。ここで、例えばC 2～C 10アルキルとは、炭素原子を2
～10個含む直鎖または分枝状のアルケニルを意味し、ビニル($\text{CH}_2=\text{CH}-$)、
アリル($\text{CH}_2=\text{CHCH}_2-$)、 $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-$ などが例示される。また、
10 例えば、C 2～C 10置換されたアルケニルとは、C 2～C 10アルケニルであ
って、そのうち1または複数の水素原子が置換基により置換されているものをい
う。

本明細書において「置換されていてもよいアルケニル」とは、上で定義した「アル
ケニル」または「置換されたアルケニル」のいずれであってもよいことを意味
15 する。

本明細書において「アルケニレン」とは、分子内に二重結合を一つ有する脂肪
族炭化水素から水素原子が二つ失われて生ずる2価の基をいい、一般に $-\text{C}_n\text{H}_{2n-2}-$
で表される（ここで、 n は2以上の正の整数である）。「置換されたアル
ケニレン」とは、以下に規定する置換基によってアルケニレンのHが置換された
20 アルケニレンをいう。具体例としては、C 2～C 25アルケニレンまたはC 2～
C 25置換されたアルケニレンが挙げられ、なかでも特にC 2～C 3アルケニレ
ン、C 2～C 4アルケニレン、C 2～C 5アルケニレン、C 2～C 6アルケニレ
ン、C 2～C 7アルケニレン、C 2～C 8アルケニレン、C 2～C 9アルケニレ
ン、C 2～C 10アルケニレン、C 2～C 11アルケニレンまたはC 2～C 12
25 アルケニレン、C 2～C 3置換されたアルケニレン、C 2～C 4置換されたアル
ケニレン、C 2～C 5置換されたアルケニレン、C 2～C 6置換されたアルケニ

レン、C 2～C 7 置換されたアルケニレン、C 2～C 8 置換されたアルケニレン、
C 2～C 9 置換されたアルケニレン、C 2～C 10 置換されたアルケニレン、C
2～C 11 置換されたアルケニレンまたはC 2～C 12 置換されたアルケニレン
が好ましい。ここで、例えばC 2～C 10 アルキルとは、炭素原子を2～10 個
5 含む直鎖または分枝状のアルケニレンを意味し、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}$
 CH_2- 、 $-(\text{CH}_3)\text{C}=\text{CH}-$ などが例示される。また、例えば、C 2～C 1
0 置換されたアルケニレンとは、C 2～C 10 アルケニレンであって、そのうち
1 または複数の水素原子が置換基により置換されているものをいう。本明細書に
おいて「アルケニレン」は、酸素原子および硫黄原子から選択される原子を1 ま
10 たはそれ以上含んでもよい。

本明細書において「置換されていてもよいアルケニレン」とは、上で定義した
「アルケニレン」または「置換されたアルケニレン」のいずれであってもよいこ
とを意味する。

本明細書において「シクロアルケニル」とは、環式構造を有するアルケニルを
いう。「置換されたシクロアルケニル」とは、以下に規定する置換基によってシ
15 クロアルケニルのHが置換されたシクロアルケニルをいう。具体例としては、C
3～C 4 シクロアルケニル、C 3～C 5 シクロアルケニル、C 3～C 6 シクロア
ルケニル、C 3～C 7 シクロアルケニル、C 3～C 8 シクロアルケニル、C 3～
C 9 シクロアルケニル、C 3～C 10 シクロアルケニル、C 3～C 11 シクロア
20 ルケニル、C 3～C 12 シクロアルケニル、C 3～C 4 置換されたシクロアルケ
ニル、C 3～C 5 置換されたシクロアルケニル、C 3～C 6 置換されたシクロア
ルケニル、C 3～C 7 置換されたシクロアルケニル、C 3～C 8 置換されたシク
ロアルケニル、C 3～C 9 置換されたシクロアルケニル、C 3～C 10 置換され
たシクロアルケニル、C 3～C 11 置換されたシクロアルケニルまたはC 3～C
25 12 置換されたシクロアルケニルであり得る。例えば、好ましいシクロアルケ
ニルとしては、1-シクロペンテニル、2-シクロヘキセニルなどが例示される。

本明細書において「置換されていてもよいシクロアルケニル」とは、上で定義した「シクロアルケニル」または「置換されたシクロアルケニル」のいずれであってもよいことを意味する。

5 本明細書において「アルキニル」とは、アセチレンのような、分子内に三重結合を一つ有する脂肪族炭化水素から水素原子が一つ失われて生ずる1価の基をいい、一般に $C_nH_{2n-3}-$ で表される（ここで、 n は2以上の正の整数である）。

「置換されたアルキニル」とは、以下に規定する置換基によってアルキニルのHが置換されたアルキニルをいう。具体例としては、C2～C3アルキニル、C2～C4アルキニル、C2～C5アルキニル、C2～C6アルキニル、C2～C7
10 アルキニル、C2～C8アルキニル、C2～C9アルキニル、C2～C10アルキニル、C2～C11アルキニル、C2～C12アルキニル、C2～C3置換されたアルキニル、C2～C4置換されたアルキニル、C2～C5置換されたアルキニル、C2～C6置換されたアルキニル、C2～C7置換されたアルキニル、C2～C8置換されたアルキニル、C2～C9置換されたアルキニル、C2～C
15 10置換されたアルキニル、C2～C11置換されたアルキニルまたはC2～C12置換されたアルキニルであり得る。ここで、例えば、C2～C10アルキニルとは、例えば炭素原子を2～10個含む直鎖または分枝状のアルキニルを意味し、エチニル($CH\equiv C-$)、1-プロピニル($CH_3C\equiv C-$)などが例示される。また、例えば、C2～C10置換されたアルキニルとは、C2～C10アル
20 ルキニルであって、そのうち1または複数の水素原子が置換基により置換されているものをいう。

本明細書において「置換されていてもよいアルキニル」とは、上で定義した「アルキニル」または「置換されたアルキニル」のいずれであってもよいことを意味する。

25 本明細書において「アルコキシ」とは、アルコール類のヒドロキシ基の水素原子が失われて生ずる1価の基をいい、一般に $C_nH_{2n+1}O-$ で表される（ここで、

nは1以上の整数である)。「置換されたアルコキシ」とは、以下に規定する置換基によってアルコキシのHが置換されたアルコキシをいう。具体例としては、C1～C2アルコキシ、C1～C3アルコキシ、C1～C4アルコキシ、C1～C5アルコキシ、C1～C6アルコキシ、C1～C7アルコキシ、C1～C8アルコキシ、C1～C9アルコキシ、C1～C10アルコキシ、C1～C11アルコキシ、C1～C12アルコキシ、C1～C2置換されたアルコキシ、C1～C3置換されたアルコキシ、C1～C4置換されたアルコキシ、C1～C5置換されたアルコキシ、C1～C6置換されたアルコキシ、C1～C7置換されたアルコキシ、C1～C8置換されたアルコキシ、C1～C9置換されたアルコキシ、C1～C10置換されたアルコキシ、C1～C11置換されたアルコキシまたはC1～C12置換されたアルコキシであり得る。ここで、例えば、C1～C10アルコキシとは、炭素原子を1～10個含む直鎖または分枝状のアルコキシを意味し、メトキシ($\text{CH}_3\text{O}-$)、エトキシ($\text{C}_2\text{H}_5\text{O}-$)、n-プロポキシ($\text{C}_3\text{H}_7\text{O}-$)などが例示される。

本明細書において「置換されていてもよいアルコキシ」とは、上で定義した「アルコキシ」または「置換されたアルコキシ」のいずれであってもよいことを意味する。

本明細書において「ヘテロ環(基)」とは、炭素およびヘテロ原子をも含む環状構造を有する基をいう。ここで、ヘテロ原子は、O、SおよびNからなる群より選択され、同一であっても異なってもよく、1つ含まれていても2以上含まれていてもよい。ヘテロ環基は、芳香族系または非芳香族系であり得、そして単環式または多環式であり得る。ヘテロ環基は置換されていてもよい。

本明細書において「置換されていてもよいヘテロ環(基)」とは、上で定義した「ヘテロ環(基)」または「置換されたヘテロ環(基)」のいずれであってもよいことを意味する。

本明細書において「アルコール」とは、脂肪族炭化水素の1または2以上の水

素原子をヒドロキシル基で置換した有機化合物をいう。本明細書においては、R
OHとも表記される。ここで、Rは、アルキル基である。好ましくは、Rは、C
1～C 6 アルキルであり得る。アルコールとしては、例えば、メタノール、エタ
ノール、1-プロパノール、2-プロパノールなどが挙げられるがそれらに限定
されない。

本明細書において「炭素環基」とは、炭素のみを含む環状構造を含む基であっ
て、前記の「シクロアルキル」、「置換されたシクロアルキル」、「シクロアル
ケニル」、「置換されたシクロアルケニル」以外の基をいう。炭素環基は芳香族
系または非芳香族系であり得、そして単環式または多環式であり得る。「置換さ
れた炭素環基」とは、以下に規定する置換基によって炭素環基のHが置換された
炭素環基をいう。具体例としては、C 3～C 4 炭素環基、C 3～C 5 炭素環基、
C 3～C 6 炭素環基、C 3～C 7 炭素環基、C 3～C 8 炭素環基、C 3～C 9 炭
素環基、C 3～C 10 炭素環基、C 3～C 11 炭素環基、C 3～C 12 炭素環基、
C 3～C 4 置換された炭素環基、C 3～C 5 置換された炭素環基、C 3～C 6 置
換された炭素環基、C 3～C 7 置換された炭素環基、C 3～C 8 置換された炭素
環基、C 3～C 9 置換された炭素環基、C 3～C 10 置換された炭素環基、C 3
～C 11 置換された炭素環基またはC 3～C 12 置換された炭素環基であり得る。
炭素環基はまた、C 4～C 7 炭素環基またはC 4～C 7 置換された炭素環基であ
り得る。炭素環基としては、フェニル基から水素原子が1個欠失したものが例示
される。ここで、水素の欠失位置は、化学的に可能な任意の位置であり得、芳香
環上であってもよく、非芳香環上であってもよい。

本明細書において「置換されていてもよい炭素環基」とは、上で定義した「炭
素環基」または「置換された炭素環基」のいずれであってもよいことを意味する。

本明細書において「ヘテロ環基」とは、炭素およびヘテロ原子をも含む環状構
造を有する基をいう。ここで、ヘテロ原子は、O、SおよびNからなる群より選
択され、同一であっても異なってもよく、1つ含まれていても2以上含まれ

ていてもよい。ヘテロ環基は、芳香族系または非芳香族系であり得、そして単環式または多環式であり得る。「置換されたヘテロ環基」とは、以下に規定する置換基によってヘテロ環基のHが置換されたヘテロ環基をいう。具体例としては、C 3～C 4炭素環基、C 3～C 5炭素環基、C 3～C 6炭素環基、C 3～C 7炭素環基、C 3～C 8炭素環基、C 3～C 9炭素環基、C 3～C 10炭素環基、C 3～C 11炭素環基、C 3～C 12炭素環基、C 3～C 4置換された炭素環基、C 3～C 5置換された炭素環基、C 3～C 6置換された炭素環基、C 3～C 7置換された炭素環基、C 3～C 8置換された炭素環基、C 3～C 9置換された炭素環基、C 3～C 10置換された炭素環基、C 3～C 11置換された炭素環基またはC 3～C 12置換された炭素環基の1つ以上の炭素原子をヘテロ原子で置換したものであり得る。ヘテロ環基はまた、C 4～C 7炭素環基またはC 4～C 7置換された炭素環基の炭素原子を1つ以上ヘテロ原子で置換したものであり得る。ヘテロ環基としては、チエニル基、ピロリル基、フリル基、イミダゾリル基、ピリジル基などが例示される。水素の欠失位置は、化学的に可能な任意の位置であり得、芳香環上であってもよく、非芳香環上であってもよい。

本明細書において、炭素環基またはヘテロ環基は、下記に定義されるように1価の置換基で置換され得ることに加えて、2価の置換基で置換され得る。そのような二価の置換は、オキシソ置換(=O)またはチオキシソ置換(=S)であり得る。

本明細書において「ハロゲン」とは、周期表7B族に属するフッ素(F)、塩素(Cl)、臭素(Br)、ヨウ素(I)などの元素の1価の基をいう。

本明細書において「ヒドロキシ」とは、-OHで表される基をいう。「置換されたヒドロキシ」とは、ヒドロキシのHが下記で定義される置換基で置換されているものをいう。

本明細書において「チオール」とは、ヒドロキシ基の酸素原子を硫黄原子で置換した基(メルカプト基)であり、-SHで表される。「置換されたチオール」とは、メルカプトのHが下記で定義される置換基で置換されている基をいう。

本明細書において「シアノ」とは、 $-\text{CN}$ で表される基をいう。「ニトロ」とは、 $-\text{NO}_2$ で表される基をいう。「アミノ」とは、 $-\text{NH}_2$ で表される基をいう。「置換されたアミノ」とは、アミノのHが以下で定義される置換基で置換されたものをいう。

- 5 本明細書において「カルボキシ」とは、 $-\text{COOH}$ で表される基をいう。「置換されたカルボキシ」とは、カルボキシのHが以下に定義される置換基で置換されたものをいう。

- 10 本明細書において「チオカルボキシ」とは、カルボキシ基の酸素原子を硫黄原子で置換した基をいい、 $-\text{C}(=\text{S})\text{OH}$ 、 $-\text{C}(=\text{O})\text{SH}$ または $-\text{CSSH}$ で表され得る。「置換されたチオカルボキシ」とは、チオカルボキシのHが以下に定義される置換基で置換されたものをいう。

- 15 本明細書において「アシル」とは、カルボン酸からOHを除いてできる1価の基をいう。アシル基の代表例としては、アセチル($\text{CH}_3\text{CO}-$)、ベンゾイル($\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}-$)などが挙げられる。「置換されたアシル」とは、アシルの水素を以下に定義される置換基で置換したものをいう。

本明細書において「アミド」とは、アンモニアの水素を酸基（アシル基）で置換した基であり、好ましくは、 $-\text{CONH}_2$ で表される。「置換されたアミド」とは、アミドが置換されたものをいう。

- 20 本明細書において「カルボニル」とは、アルデヒドおよびケトンの特性基である $-(\text{C}=\text{O})-$ を含むものを総称したものをいう。「置換されたカルボニル」は、下記において選択される置換基で置換されているカルボニル基を意味する。

- 25 本明細書において「チオカルボニル」とは、カルボニルにおける酸素原子を硫黄原子に置換した基であり、特性基 $-(\text{C}=\text{S})-$ を含む。チオカルボニルには、チオケトンおよびチオアルデヒドが含まれる。「置換されたチオカルボニル」とは、下記において選択される置換基で置換されたチオカルボニルを意味する。

本明細書において「スルホニル」とは、特性基である $-\text{SO}_2-$ を含むものを

総称したものをいう。「置換されたスルホニル」とは、下記において選択される置換基で置換されたスルホニルを意味する。

本明細書において「スルフィニル」とは、特性基である—S O—を含むものを総称したものをいう。「置換されたスルフィニル」とは、下記において選択される置換基で置換されているスルフィニルを意味する。

本明細書において「アリール」とは、芳香族炭化水素の環に結合する水素原子が1個離脱して生ずる基をいい、本明細書において、炭素環基に包含される。

本明細書においては、特に言及がない限り、置換は、ある有機化合物または置換基中の1または2以上の水素原子を他の原子または原子団で置き換えることをいう。水素原子を1つ除去して1価の置換基に置換することも可能であり、そして水素原子を2つ除去して2価の置換基に置換することも可能である。

本明細書においては、特に言及がない限り、置換は、ある有機化合物または置換基中の1または2以上の水素原子を他の原子または原子団で置き換えることをいう。水素原子を1つ除去して1価の置換基に置換することも可能であり、そして水素原子を2つ除去して2価の置換基に置換することも可能である。

本発明における置換基としては、アルキル、シクロアルキル、アルケニル、シクロアルケニル、アルキニル、アルコキシ、炭素環基、ヘテロ環基、ハロゲン、ヒドロキシ、チオール、シアノ、ニトロ、アミノ、カルボキシ、カルバモイル、アシル、アシルアミノ、チオカルボキシ、アミド、置換されたカルボニル、置換されたチオカルボニル、置換されたスルホニルまたは置換されたスルフィニルが挙げられるがそれらに限定されない。

好ましくは、置換基は、複数存在する場合それぞれ独立して、水素原子またはアルキルであり得るが、複数の置換基全てが水素原子であることはない。より好ましくは、独立して、置換基は、複数存在する場合それぞれ独立して、水素およびC 1～C 6アルキルからなる群より選択され得る。置換基は、すべてが水素以外の置換基を有していても良いが、好ましくは、少なくとも1つの水素、より好

ましくは、 $2 \sim n$ （ここで n は置換基の個数）の水素を有し得る。置換基のうち水素の数が多いことが好ましくあり得る。大きな置換基または極性のある置換基は本発明の効果（特に、アルデヒド基との相互作用）に障害を有し得るからである。従って、水素以外の置換基としては、好ましくは、 $C1 \sim C6$ アルキル、 $C1 \sim C5$ アルキル、 $C1 \sim C4$ アルキル、 $C1 \sim C3$ アルキル、 $C1 \sim C2$ アルキル、メチルなどであり得る。ただし、本発明の効果を増強し得ることもあることから、大きな置換基を有することもまた好ましくあり得る。

本明細書において、 $C1$ 、 $C2$ 、 \dots 、 Cn は、炭素数を表す。従って、 $C1$ は炭素数1個の置換基を表すために使用される。

本明細書において、「光学異性体」とは、結晶または分子の構造が鏡像関係にあって、重ねあわせることのできない一对の化合物の一方またはその組をいう。立体異性体の一形態であり、他の性質は同じであるにもかかわらず、旋光性のみが異なる。

本明細書において「保護反応」とは、 Boc のような保護基を、保護が所望される官能基に付加する反応をいう。保護基により官能基を保護することによって、より反応性の高い官能基の反応を抑制し、より反応性の低い官能基のみを反応させることができる。

本明細書において「脱保護反応」とは、 Boc のような保護基を脱離させる反応をいう。脱保護反応としては、 Pd/C を用いる還元反応のような反応が挙げられる。

本発明の各方法において、目的とする生成物は、反応液から夾雑物（未反応減量、副生成物、溶媒など）を、当該分野で慣用される方法（例えば、抽出、蒸留、洗浄、濃縮、沈澱、濾過、乾燥など）によって除去した後に、当該分野で慣用される後処理方法（例えば、吸着、溶離、蒸留、沈澱、析出、クロマトグラフィーなど）を組み合わせて処理して単離し得る。

（本明細書において用いられる一般技術）

本明細書において使用される技術は、そうではないと具体的に指示しない限り、当該分野の技術範囲内にある、マイクロフルイデックス、微細加工、有機化学、生化学、遺伝子工学、分子生物学、微生物学、遺伝学および関連する分野における周知慣用技術を使用する。そのような技術は、例えば、以下に列挙した文献および本明細書において他の場所において引用した文献においても十分に説明されている。

微細加工については、例えば、Campbell, S. A. (1996). The Science and Engineering of Microelectronic Fabrication, Oxford University Press; Zaut, P. V. (1996). Micromicroarray Fabrication: a Practical Guide to Semiconductor Processing, Semiconductor Services; Madou, M. J. (1997). Fundamentals of Microfabrication, CRC Press; Rai-Choudhury, P. (1997). Handbook of Microlithography, Micromachining, & Microfabrication: Microlithographyなどに記載されており、これらは本明細書において関連する部分が参考として援用される。

本明細書において用いられる分子生物学的手法、生化学的手法、微生物学的手法は、当該分野において周知であり慣用されるものであり、例えば、Maniatis, T. et al. (1989). Molecular Cloning: A Laboratory Manual, Cold Spring Harborおよびその3rd Ed. (2001); Ausubel, F. M., et al. eds, Current Protocols in Molecular Biology, John Wiley & Sons I

nc., NY, 10158 (2000); Innis, M. A. (1990).

PCR Protocols: A Guide to Methods

and Applications, Academic Press; Inn

is, M. A. et al. (1995). PCR Strategies, A

cademic Press; Sninsky, J. J. et al. (199

9). PCR Applications: Protocols for F

unctional Genomics, Academic Press; Ga

it, M. J. (1985). Oligonucleotide Synthe

sis: A Practical Approach, IRL Press; G

ait, M. J. (1990). Oligonucleotide Synth

esis: A Practical Approach, IRL Press;

Eckstein, F. (1991). Oligonucleotides a

nd Analogues: A Practical Approach, IR

L Press; Adams, R. L. et al. (1992). The B

iochemistry of the Nucleic Acids, Cha

pman & Hall; Shabarova, Z. et al. (1994).

Advanced Organic Chemistry of Nuclei

c Acids, Weinheim; Blackburn, G. M. et al.

(1996). Nucleic Acids in Chemistry an

d Biology, Oxford University Press; He

rmanson, G. T. (1996). Bioconjugate Tech

niques, Academic Press; Method in Enzy

mology 230, 242, 247, Academic Press, 19

94; 別冊実験医学「遺伝子導入&発現解析実験法」羊土社、1997; 畑中、

西村ら、糖質の科学と工学、講談社サイエンティフィック、1997; 糖鎖分子の

設計と生理機能 日本化学会編、学会出版センター、2001などに記載されて

おり、これらは本明細書において関連する部分（全部であり得る）が参考として援用される。

（スクリーニング）

本明細書において、「スクリーニング」とは、目的とするある特定の性質をもつ物質または生物などを、特定の操作および／または評価方法で多数の候補から選抜することをいう。本明細書では、本発明の装置、システム、糖鎖アレイなどを用いることによって、スクリーニングを行うことができる。スクリーニングは、インビトロ、インビボなど実在物質を用いた系を使用してもよく、インシリコ（コンピュータを用いた系）の系を用いて生成されたライブラリーを用いてもよい。本発明では、所望の活性を有するスクリーニングによって得られた化合物もまた、本発明の範囲内に包含されることが理解される。また本発明では、本発明の開示をもとに、コンピュータモデリングによる薬物が提供されることも企図される。

（糖鎖の測定）

本発明の方法、装置およびシステムによって分離、精製、濃縮された糖鎖は、種々の物理学的方法（マスペクトル分析、NMR、X線解析、元素分析など）、化学的方法（化学的特異的反応の観察など）、生化学的方法（酵素の基質特異性などを判定）または生物学的方法（生物（例えば、細菌などの微生物）の反応）によって同定することができる。

物理学的方法として使用される、マスペクトル分析、NMR分析の技術は当該分野において周知であり、例えば、丹羽、最新のマスペクトロメトリー、化学同人、1995; Modern NMR Spectroscopy: A guide for Chemists, J. K. M. Sanders and B. K. Hunter (2nd Ed.; Oxford University Press, New York, 1993); Spectrometric Identification of Organic Compounds, R. M. Silverstein, G. Clayton Bassler,

and Terrence C. Morill (5th Ed., John Wiley & Sons, New York, 1991)などを参照することができる。

(糖鎖の定量または定性分析に用いられるプローブ)

5 別の実施形態では、本発明の方法などによって分離された糖鎖は、生化学的な方法を用いて分析することができる。

そのような生化学的方法において、本明細書における糖鎖解析のために使用される試験プローブは、糖鎖に特異的に結合し、検出可能に標識されているようなものであれば、どのようなものであってもよい。そのようなプローブとしては、
10 例えば、本発明の糖鎖と特異的に相互作用する物質、レクチン、糖鎖認識抗体などであって、標識されているものが挙げられるがそれらに限定されない。

糖鎖の定量は、絶対的または相対的であり得る。絶対的な定量は、1つ以上の既知濃度の標的糖鎖を標準として、例えば、標準曲線の作成によって行うことができる。あるいは、相対定量は、転写物の2つ以上の糖鎖種のシグナル強度の比較によって達成され得る。このような解析は、コンピュータシステムを用いて行うことができる。そのような解析を行うソフトウェアとしては、例えば、A r r
15 a y G a u g e V e r . 1 . 2 , I m a g e G a u g e V e r . 3 . 4 5
(ともに富士フイルム株式会社)が挙げられるがそれらに限定されない。

「標識」および「マーク」は本明細書において同じ意味で使用され、目的となる分子または物質を他から識別するための存在(たとえば、物質、エネルギー、
20 電磁波など)をいう。そのような標識方法としては、R I (ラジオアイソトープ)法、蛍光法、ビオチン法、化学発光法等を挙げることができる。

(医薬・化粧品など、およびそれを用いる治療、予防など)

別の局面において、本発明は、医薬(例えば、ワクチン等の医薬品、健康食品、
25 残さタンパク質又は脂質は抗原性を低減した医薬品)および化粧品に関する。この医薬および化粧品は、薬学的に受容可能なキャリアなどをさらに含み得る。本

発明の医薬に含まれる薬学的に受容可能なキャリアとしては、当該分野において公知の任意の物質が挙げられる。

そのような適切な処方材料または薬学的に受容可能なキャリアとしては、抗酸化剤、保存剤、着色料、風味料、および希釈剤、乳化剤、懸濁化剤、溶媒、フィ
5 ラー、増量剤、緩衝剤、送達ビヒクル、希釈剤、賦形剤および／または薬学的ア
ジュバント挙げられるがそれらに限定されない。代表的には、本発明の医薬は、
単離された多能性幹細胞、またはその改変体もしくは誘導体を、1つ以上の生理
的に受容可能なキャリア、賦形剤または希釈剤とともに含む組成物の形態で投与
される。例えば、適切なビヒクルは、注射用水、生理的溶液、または人工脳脊髄
10 液であり得、これらには、非経口送達のための組成物に一般的な他の物質を補充
することが可能である。

本明細書で使用される受容可能なキャリア、賦形剤または安定化剤は、レシピ
エントに対して非毒性であり、そして好ましくは、使用される投薬量および濃度
において不活性であり、そして以下が挙げられる：リン酸塩、クエン酸塩、また
15 は他の有機酸；アスコルビン酸、 α -トコフェロール；低分子量ポリペプチド；
タンパク質（例えば、血清アルブミン、ゼラチンまたは免疫グロブリン）；親水
性ポリマー（例えば、ポリビニルピロリドン）；アミノ酸（例えば、グリシン、
グルタミン、アスパラギン、アルギニンまたはリジン）；モノサッカリド、ジサ
ッカリドおよび他の炭水化物（グルコース、マンノース、またはデキストリンを
20 含む）；キレート剤（例えば、EDTA）；糖アルコール（例えば、マンニトール
またはソルビトール）；塩形成対イオン（例えば、ナトリウム）；ならびに／
あるいは非イオン性表面活性剤（例えば、Tween、プルロニック（p l u
r o n i c）またはポリエチレングリコール（PEG））。

例示の適切なキャリアとしては、中性緩衝化生理食塩水、または血清アルブミ
ンと混合された生理食塩水が挙げられる。好ましくは、その生成物は、適切な賦
25 形剤（例えば、スクロース）を用いて凍結乾燥剤として処方される。他の標準的

なキャリア、希釈剤および賦形剤は所望に応じて含まれ得る。他の例示的な組成物は、pH 7.0-8.5のTris緩衝剤またはpH 4.0-5.5の酢酸緩衝剤を含み、これらは、さらに、ソルビトールまたはその適切な代替物を含み得る。

5 本発明の医薬は、経口的または非経口的に投与され得る。あるいは、本発明の医薬は、静脈内または皮下で投与され得る。全身投与されるとき、本発明において使用される医薬は、発熱物質を含まない、薬学的に受容可能な水溶液の形態であり得る。そのような薬学的に受容可能な組成物の調製は、pH、等張性、安定性などを考慮することにより、当業者は、容易に行うことができる。本明細書に
10 において、投与方法は、経口投与、非経口投与（例えば、静脈内投与、筋肉内投与、皮下投与、皮内投与、粘膜投与、直腸内投与、膣内投与、患部への局所投与、皮膚投与など）であり得る。そのような投与のための処方物は、任意の製剤形態で提供され得る。そのような製剤形態としては、例えば、液剤、注射剤、徐放剤が挙げられる。

15 本発明の医薬は、必要に応じて生理学的に受容可能なキャリア、賦型剤または安定化剤（日本薬局方第14版またはその最新版、Remington's Pharmaceutical Sciences, 18th Edition, A. R. Gennaro, ed., Mack Publishing Company, 1990などを参照）と、所望の程度の純度を有する糖鎖組成物とを混合することによって、凍結乾燥されたケーキまたは水溶液の形態で調製され保存
20 され得る。

本発明の処置方法において使用される糖鎖組成物の量は、使用目的、対象疾患（種類、重篤度など）、患者の年齢、体重、性別、既往歴、細胞の形態または種類などを考慮して、当業者が容易に決定することができる。本発明の処置方法を
25 被検体（または患者）に対して施す頻度もまた、使用目的、対象疾患（種類、重篤度など）、患者の年齢、体重、性別、既往歴、および治療経過などを考慮して、

当業者が容易に決定することができる。頻度としては、例えば、毎日数ヶ月に1回（例えば、1週間に1回－1ヶ月に1回）の投与が挙げられる。1週間－1ヶ月に1回の投与を、経過を見ながら施すことが好ましい。

本発明が化粧品として使用されるときもまた、当局の規定する規制を遵守しながら化粧品を調製することができる。

（農薬）

本発明の組成物は、農薬の成分としても用いることができる。農薬組成物として処方される場合、必要に応じて、農学的に受容可能なキャリア、賦型剤または安定化剤などを含み得る。

本発明の組成物が、農薬として使用される場合は、除草剤（ピラゾレートなど）、殺虫・殺ダニ剤（ダイアジノンなど）、殺菌剤（プロベナゾールなど）、植物成長調整剤（例、パクロブトラゾールなど）、殺線虫剤（例、ベノミルなど）、共力剤（例、ピペロニルブトキサイドなど）、誘引剤（例、オイゲノールなど）、忌避剤（例、クレオソートなど）、色素（例、食用青色1号など）、肥料（例、尿素など）などもまた必要に応じて混合され得る。

（保健・食品）

本発明はまた、保健・食品分野においても利用することができる。このような場合、上述の経口医薬として用いられる場合の留意点を必要に応じて考慮すべきである。特に、特定保健食品のような機能性食品・健康食品などとして使用される場合には、医薬に準じた扱いを行うことが好ましい。好ましくは、本発明の糖鎖組成物は、低アレルゲン食品としても用いることができる。

本発明は上記のように、医療以外にも、食品検査、検疫、医薬品検査、法医学、農業、畜産、漁業、林業などで、生体分子の検査が必要なものに全て適応可能である。本発明においては特に、食料の安全目的のための（たとえば、BSE検査）使用も企図される。

（検査）

本発明の方法、装置、システムは、種々の糖鎖の検出に使用することができ、検出する糖鎖の種類は特に限定されないことから種々の検査、診断、鑑定、鑑別にも用いることができる。そのような検出される糖鎖としては、例えば、ウイルス病原体（たとえば、肝炎ウイルス（A、B、C、D、E、F、G型）、HIV、インフルエンザウイルス、ヘルペス群ウイルス、アデノウイルス、ヒトポリオマウイルス、ヒトパピローマウイルス、ヒトパルボウイルス、ムンプスウイルス、ヒトロタウイルス、エンテロウイルス、日本脳炎ウイルス、デングウイルス、風疹ウイルス、HTLVを含むがそれらに限定されない）の遺伝子；細菌病原体（たとえば、黄色ブドウ球菌、溶血性連鎖球菌、病原性大腸菌、腸炎ビブリオ菌、ヘリコバクターピロリ菌、カンピロバクター、コレラ菌、赤痢菌、サルモネラ菌、エルシニア、淋菌、リステリア菌、レプトスピラ、レジオネラ菌、スピロヘータ、肺炎マイコプラズマ、リケッチア、クラミジアを含むがそれらに限定されない）の遺伝子、マラリア、赤痢アメーバ、病原真菌、寄生虫、真菌などに特異的な糖鎖の検出に用いることができる。

あるいは、本発明はまた、生化学検査データを検出するために用いられ得る。生化学検査の項目としては、コリンエステラーゼ、アルカリフォスファターゼ、ロイシンアミノペプチターゼ、γ-グルタミルトランスぺプチターゼ、クレアチニンフォスキナーゼ、乳酸デヒドロゲナーゼ、アミラーゼなどの糖鎖が関連すると考えられるデータ項目を挙げることができるがそれらに限定されない。

（高分子材料）

本発明はまた、生体分子とは関係ない分野においても応用することができる。このような場合、本発明が達成した、任意の糖鎖に対して実質的に差別なく相互作用し、分離、精製、濃縮および分析することができるという利点を生かして、材料調製を行うことができる。特に、糖鎖または糖鎖含有物質が、生分解性ポリマーのような材料として用いられるとき、試料として提供された状態の糖鎖比を保持することが所望される場合に、本発明は有利であり得る。あるいは、バルク

で糖鎖または糖鎖含有物質を合成したときに、その合成したときの組成比を保持しながらそのような糖鎖および糖鎖含有物質を精製することが好ましい場合にも本発明の物質、方法、装置およびシステムは有利であり得る。

5 このように、本発明の方法、装置およびシステムは、例えば、診断、法医学、薬物探索（医薬品のスクリーニング）および開発、分子生物学的分析（例えば、アレイベースの糖鎖分析）、糖鎖特性および機能の分析、薬理学、グリコミクス、環境調査ならびにさらなる生物学的および化学的な分析において使用され得る。

（好ましい実施形態の説明）

以下に、本発明の好ましい実施形態について説明する。

10 1つの局面において、本発明は、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を提供する。この物質は、好ましくは、実質的にすべての、糖鎖を含まない物質よりも、糖鎖に対して特性が高いという性質を有する。先行技術において、糖鎖または糖鎖含有物質に優先的に結合するという性質を有するものが多数知られているが、そのような物質は、糖鎖および糖鎖含有物質以外の物質に対しても特異性を有す
15 ることがあった。本発明は、そのような特異性をさらに高めるという効果ももたらす。

本発明の糖鎖と特異的に相互作用する物質は、（A）－（B）という模式図で表すことができる。ここで、（A）は、糖鎖と特異的に相互作用する官能基を有する部分（例えば、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含む部分）であり、（B）は、糖鎖と特異的に相互作用する官能基とは無関係の部分（例えば、脂質）である。（B）は好ましくは、支持体と結合可能であるかまたは支持体として使用することができる部分であり得る。（A）で表される部分は、前記一般式（I）で表される化合物、（B）で表される部分は、一般式（I I）で表される化合物が具体的に例示される。（A）－（B）は、さらに、上で定義した置換基によって置換されていてもよい。置換基の数は、（A）－（B）の構造によっ
20 て変動し、存在する水素の数と同一であり得る。
25

ここで、本発明にいう相互作用は、好ましくは、共有結合を含む。共有結合することによって、精製、分離、濃縮および分析といった本発明の特徴をより有利にかつ簡便に行うことができるからである。より好ましくは、このような共有結合は、オキシム結合、ヒドラゾン結合、チオセミヒドラゾン結合、ペルヒドロチアジン環形成およびチアゾリジン環形成からなる群より選択される結合を含む。

5 このような結合は、糖鎖への特異性が高いことから、特異性を担保するために有利に作用するからである。

特に、支持体（特に、固体支持体）に結合可能であるかそれ自体が支持体として使用可能であるような、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、先行技術において知られていないどころか、そのような物質を作製しようという試みもなく、本発明がそのような物質を提供するという点で、顕著な効果を示すものといえる。

10 ここで、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、好ましくは、支持体と前記物質とは、少なくとも一部が相転移し得るような性質を有する。好ましくは、そのような支持体と物質とは全部が相転移するような性質を有していてもよい。

15 支持体として使用するためには、流体中での反応を行う場合に、相転移していないと、平衡状態に戻り、結合が解除してしまい、所望の反応・アッセイを行うことができないか、非効率的になってしまうからである。このような支持体は、通常、常温で固体であるが、濃縮、精製、分離または分析に使用することができる限り、液体または気体のような流体であってもよい。

20 好ましい実施形態において、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、任意の糖鎖と所定のレベル以上で特異的に相互作用し得る。ここで、所定のレベルとは、糖鎖に対する特異的相互作用を行うかどうかを判定するのに十分なレベルをいう。任意の糖鎖と所定のレベル以上で特異的に相互作用し得るという性質によって、特定の糖鎖に対して特異的に相互作用するという働きを持つ性質に比べて、以下のような効果を挙げることができる：例えば、任意の糖鎖に対して差別なく相互作用することにより、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖およ

25

び糖鎖含有物質を濃縮、精製、分離することができ、あるいは、その含有比を分析することができる。天然の状態を反映することができることにより、糖鎖により判定することができる被検体における状態を、そのような被検体から取り出した試料から簡便に判定することができる。

5 具体的には、上記のような物質と糖鎖との間の相互作用のレベルは、MALDI-TOFにおいてレーザー照射したときに必要な解離エネルギーによって判定することができる。そのような場合、必要な解離エネルギーは、少なくとも約5 eV、好ましくは少なくとも約10 eV、最も好ましくは少なくとも約15 eVである。

10 あるいは、相互作用のレベルは、別の物理学的な方法によって判定することもできる。例えば、物理学的な方法としては、例えば表面プラズモン共鳴法によって糖鎖の結合量を見積もる手法や、糖鎖捕捉担体間に生じたオキシム結合由来のNMRプロトンシグナル強度によるレベル判定などが挙げられる。

 あるいは、相互作用のレベルは、化学的な方法によって判定することもできる。
15 例えば、化学的な手法としては、薄層クロマトグラフィー (TLC) の分離パターンにより相互作用のレベルを見積もることが出来る。

 あるいは、相互作用のレベルは、生化学的な方法によって判定することもできる。例えば、生化学的な方法としては、糖鎖特異的な抗体を用いる ELISA
 法によって相互作用のレベルを判定することができる。

20 好ましくは、本発明の物質は、糖鎖以外の物質との非特異的相互作用を解離させる条件下に曝されるとき、少なくとも一定量の糖鎖との特異的相互作用が残存する。このように少なくとも一定量の糖鎖との特異的相互作用が残存することによって、本発明の物質は、糖鎖および糖鎖含有物質の精製、濃縮、分離、および
 分析に利用することができる。特に、糖鎖以外の物質との非特異的相互作用を解
25 離させる条件下に曝されても、少なくとも一定量の糖鎖との特異的相互作用が残存することができるという性質により、糖鎖以外の物質を低減または除去するこ

とが可能になる。

好ましい実施形態では、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、任意の糖鎖と、最大と最小との間で、一定のレベルの範囲内の特異性を有することが好ましい。そのような範囲としては、例えば、最大と最小との間のレベルの相違が、通常約10倍以内、好ましくは約5倍以内、より好ましくは約3倍以内、さらに好ましくは約2倍以内、あるいは約1.5倍以内の範囲内のレベルで特異的に相互作用し得る。上記範囲は、相互作用のレベルの測定方法によって変動することがあるが、ある実施形態では、MALDI-TOFにおいてレーザー照射したときに必要な解離エネルギーによって判定され得る。

好ましい実施形態において、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が対象とする糖鎖は、酸化された糖鎖および酸化されていない糖鎖を含み得る。このような性質を有することにより、本発明の物質は、酸化された糖鎖のみに特異的に相互作用することができるばかりでなく、満遍なくどのような糖鎖に対しても相互作用することができ、糖鎖および糖鎖含有物質の精製、濃縮、分離、および分析に有利に利用することができる。このことにより、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖および糖鎖含有物質を濃縮、精製、分離することができ、あるいは、その含有比を分析することができる。天然の状態を反映することができることにより、特に、酸化された糖鎖と酸化されていない同族の糖鎖との比率がある特定の状態を反映する場合、そのような被検体における状態を、そのような被検体から取り出した試料から簡便に判定することができる。このようなものは、酸化した糖鎖にしか相互作用しない物質では達成できなかった効果といえる。

本発明の糖鎖に特異的に反応する物質は、通常、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含み得る。ここで、この流体はケト基（カルボニル基）を含む物質を実質的に含まないことが好ましい。特に、流体は、水溶液、有機溶媒およびこれらの混合物からなる群より選択されるものが有利であり得る。より好ましくは、流体は水溶液である。糖鎖は、一般に、アルデヒド型におけるアルデヒド基

またはケトース型におけるケトン基のようなカルボニル基を有し、その中で、環状のヘミアセタール型と非環状のアルデヒド型との平衡関係が成立していることから、そのような状態に特異性を有させることによって、糖鎖に対して特異的に相互作用することができるようになる。従って、アルデヒド基と反応することができる限り、流体はどのようなもの（有機溶媒、気体など）でも使用することができる。

好ましい実施形態では、本発明において用いられる官能基は、ヒドロキシルアミノ基、N-アルキルヒドロキシルアミノ基、ヒドラジド基、チオセミカルバジド基およびシステイン残基からなる群より選択されるがそれらに限定されない。

ヒドロキシルアミノ基と糖との連結様式（オキシム結合）は特に酸性に弱く、糖鎖捕捉担体から糖鎖を切り出す工程が容易に行えるという利点があるからである。

本発明の糖鎖と特異的に相互作用する物質は、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基のような糖鎖に対する特異的相互作用を付与する官能基を、別の物質に結合させることによって製造することができる。そのような別の物質としては、支持体に結合（好ましくは、相転移し得る）するような物質を挙げることができる。

そのような物質の合成は、例えば、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基のような糖鎖に対する特異的相互作用を付与する官能基を有する反応中間体を生成し、特異的相互作用に関係しない別の物質材料（例えば、10, 12-ペンタコサジイノイック酸など）と反応させる方法、あるいは、特異的相互作用に関係しない別の物質材料と、上記反応中間体の材料（例えば、2, 2'-エチレンジオキシ）ビス（エチルアミン）を混合し、この混合物に、別の上記反応対中間体材料（例えば、1-エチル-3（3'-ジエチルアミノプロピル）カルボジイミド塩酸塩）などを添加することなどが挙げられるがそれらに限定されない。

当業者であれば、アルデヒド基と反応して特異的かつ安定な結合をつくることのできる性質を有する官能基を理解することができ、そのような官能基を有する

物質を理解することができる。また、当業者は、そのような官能基を有する物質を、当該分野において周知の技術を単独でまたは組み合わせて利用して、製造することができる。

別の局面において、本発明は、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含む、脂質を提供する。従来、脂質の性質を有し、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含むようなものを製造する試みはなかった。そのような物質を製造するような課題が存在していなかったからである。本発明において、支持体に結合することができるかまたはそれ自体が支持体として使用することができ、かつ、糖鎖に特異的に結合する（特に、満遍なく、すなわち、どの糖鎖に対してもほぼ同様のレベルの特異性で）ことができるものを提供しようという課題を初めて見出し、そのことによって、かかる脂質を製造することが達成された。

このような脂質は、(A') - (B') という模式図で表すことができる。ここで、(A') は、糖鎖と特異的に相互作用する官能基を有する部分（例えば、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含む部分）であり、(B') は、脂質である。(A') で表される部分は、前記一般式 (I) で表される化合物、(B') で表される部分は、一般式 (I I) で表される化合物が具体的に例示される。(A') - (B') は、さらに、上で定義した置換基によって置換されていてもよい。置換基の数は、(A') - (B') の構造によって変動し、存在する水素の数と同一であり得る。

(A') としては、例えば、ヒドロキシルアミノ基、N-アルキルヒドロキシルアミノ基、ヒドラジド基、チオセミカルバジド基およびシステイン残基を有する部分を挙げることができる。より好ましくは、ヒドロキシルアミノ基を有する部分であり得る。そのような部分としては、例えば、O- (4-アミノメチル- ϵ -ヒドロキシルアミン) - ヒドロキシルアミン； O- (3-アミノプロピル) - ヒドロキシルアミン； O- [2- (2-アミノエトキシ) - エチル] - ヒドロキシルアミンなどに由来する部分が挙げられるがそれ限定されない。

(B') としては、通常の脂質に由来する部分であればどのようなものでもかまわないが、例えば、ペンター10,12-コサジイノイック酸；ペンター10,12-コサジイノイック酸{2-[2-(2-アミノエトキシ)-エトキシ]-エチル}-アミドパルミチン酸；ステアリン酸などが挙げられるがそれに限定されない。

従って、本発明の脂質としては、例えば、オクタデカノイック酸(3-アミノオキシ-プロピル)-アミド；オクタデカノイック酸[2-(2-アミノオキシ-エトキシ)-エチル]-アミド；オクタデカノイック酸4-アミノオキシメチル-ベンジルアミド；ペンター10,12-コサジイノイック酸(2-{2-[2-(2-アミノオキシ-Aセチルアミノ)-エトキシ]-エトキシ}-エチル)-アミドなどが挙げられるがそれらに限定されない。

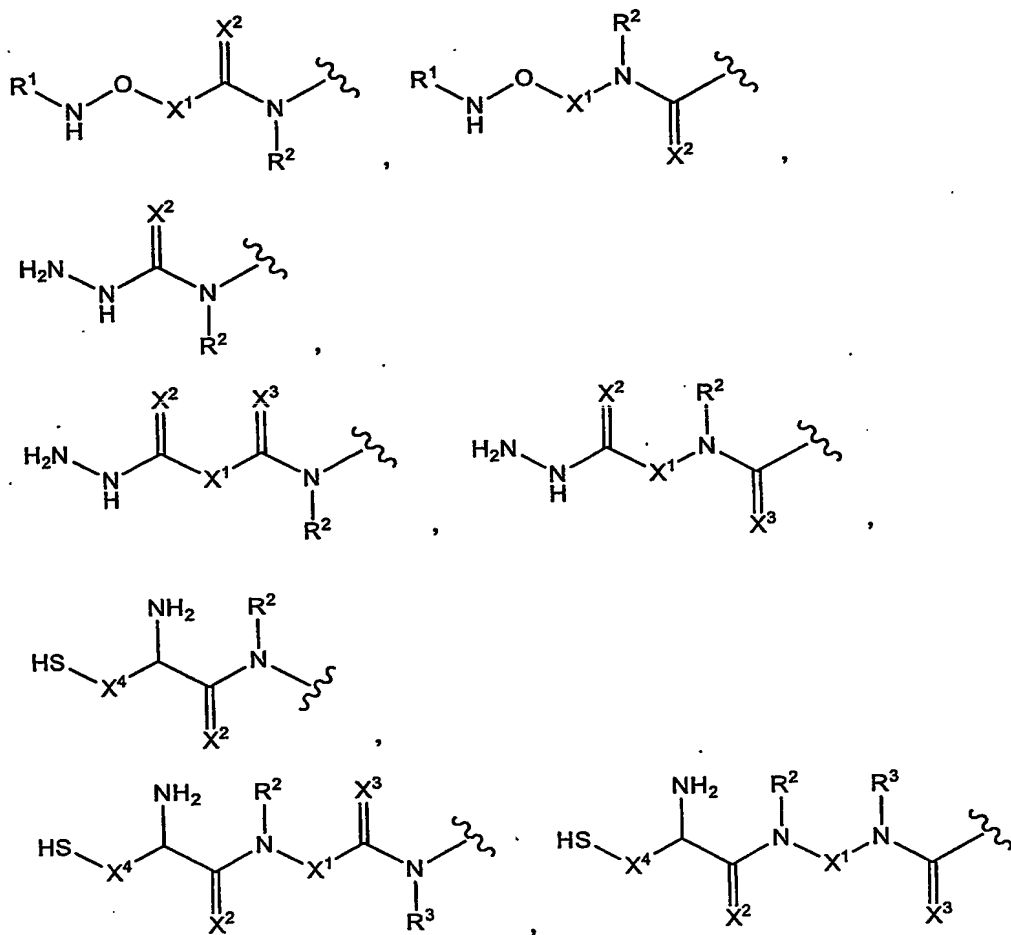
より好ましい実施形態では、本発明の物質は、以下のような構造をとると記載することもできる。

(糖鎖捕捉官能基) - (スペーサー) - (重合性官能基)

ここで、糖鎖捕捉官能基は、例えば、糖鎖のアルデヒド基と流体中で反応し得る官能基とも記載することができ、図1に例示したような構造を有する。図1中のRは、上で定義した置換基を意味するが、好ましくは、重合反応および糖鎖との相互作用に悪影響を与えないようなものが好ましい。より具体的には、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、以下：

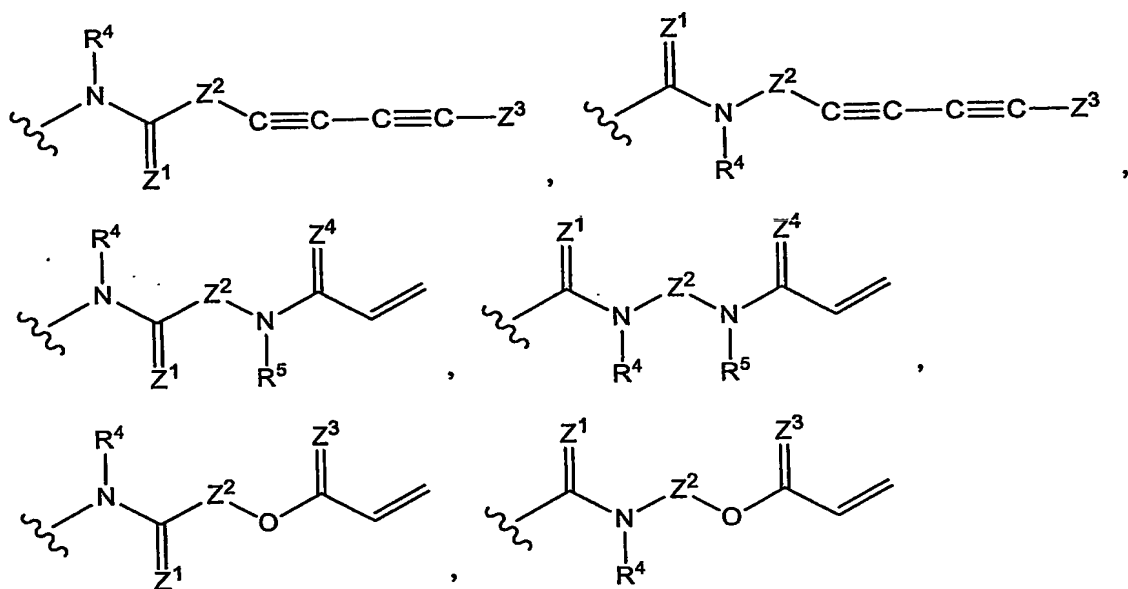
一般式(I) : X-Y-Z

で表すことができる化合物であり、式中のXは式：

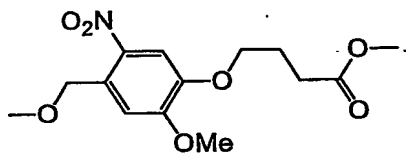


(式中、 X^1 は置換されていてもよいアルキレンまたは置換されていてもよいアルケニレンであり、 X^2 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^3 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^4 はメチレンまたはエチレンであり、 R^1 は水素原子またはアルキルであり、 R^2 および R^3 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである)で表される基であり；Y (Yの長さは、C 0～C 25に対応する)は、単結合； $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンであるか；または、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェニレンから

なる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり（式中、 R^a および R^b はそれぞれ独立して、水素原子またはアルキルである）；Zは、式：



5 (式中、 Z^1 は酸素原子または硫黄原子であり、 Z^2 および Z^3 はそれぞれ独立してフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンまたはフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり、 Z^4 は酸素原子または硫黄原子であり、 R^4 および R^5 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである)で表される基である。本発明の上記一般式(I)の化合物
10 物において、 X^1 はC1～C10アルキレンまたはC2～C10アルケニレンであることが好ましく、Yの鎖長はC1～C25アルキルに相当する鎖長が好ましく、さらにYの好ましい例として、 $-(CH_2CH_2-O)_n-CH_2CH_2-$ (式中、 $n=1\sim 8$ が好ましく、特に $n=1\sim 6$ が好ましい)が挙げられ、 Z^2 および Z^3 はそれぞれ独立してC1～C10アルキレンまたはC2～C10アルケニレンであることが好ましい。また、置換されていてもよいフェニレンの具体例として、以下：
15



が挙げられる。好ましい実施形態において、上記一般式（I）の化合物を重合させて得られるポリマーが用いられる。このことにより、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質から種々の膜を形成する際に、膜自体の強度および安定性が

増大し、さらに基板などの支持体に固定化することができるとの効果が得られる。膜を支持体に固定化する場合には、一般式（I）で表される化合物のZ部位を支持体上に物理吸着させて得られる単分子膜を重合させるという手法が好ましい。

これによって、膜を固定化した支持体をそのまま本発明の糖鎖捕捉担体として使用することができる。また、上記重合は、熱重合であってもよいし、光重合であ

ってもよいが、好ましくは、Z部位内のジアセチレン基またはビニル基同士のラジカル重合をスムーズに進行させることができ、比較的簡便な操作で重合させることができるという利点を考慮して、ジアセチレン基またはビニル基の特性吸収波長の254nm付近の紫外線（UV）照射による光重合が採用される。また、

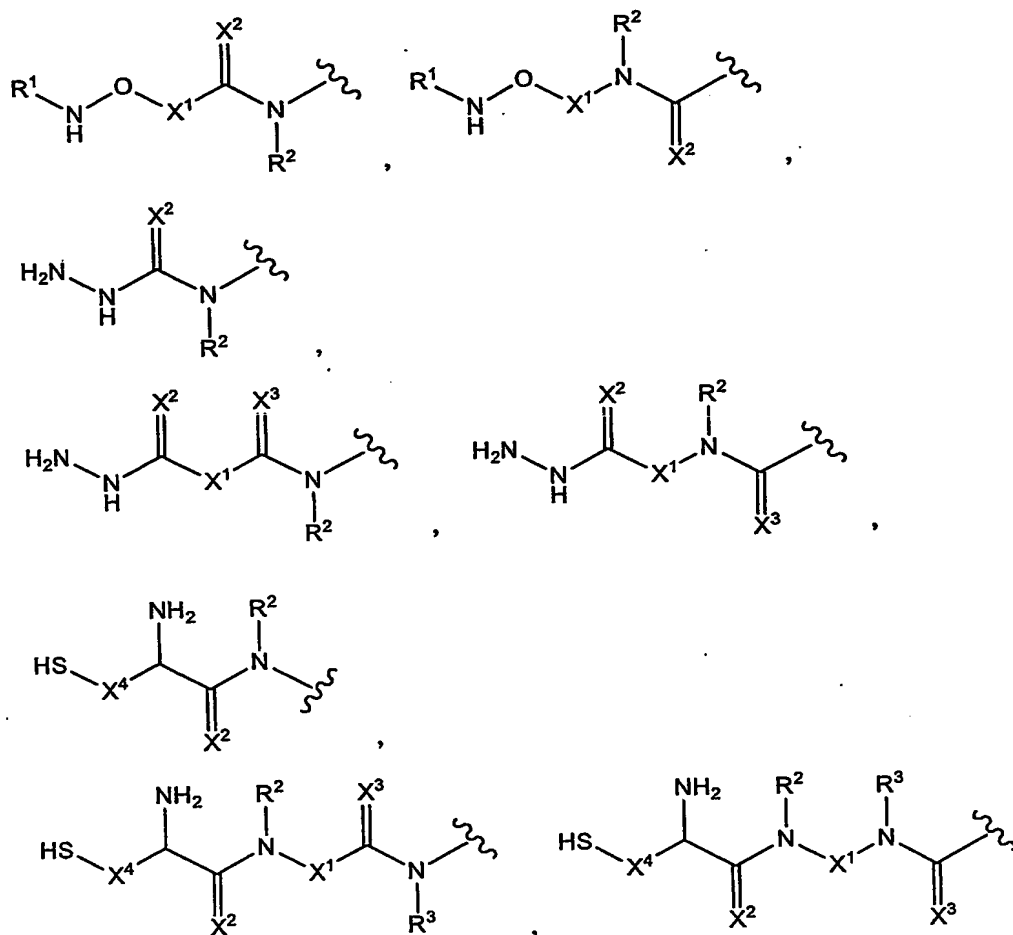
上記一般式（I）における「X」と支持体とが直接結合した物質、「X-Y」と

支持体とが直接結合した物質も採用される。また、X¹における「置換されていてもよいアルキレン」および「置換されていてもよいアルケニレン」の置換基としては、無置換が好ましい。Yにおける「置換されていてもよいアルキレン」および「置換されていてもよいアルケニレン」の置換基としては、無置換が好まし

い。Z²およびZ³における「置換されていてもよいアルキレン」および「置換されていてもよいアルケニレン」の置換基としては、無置換が好ましい。

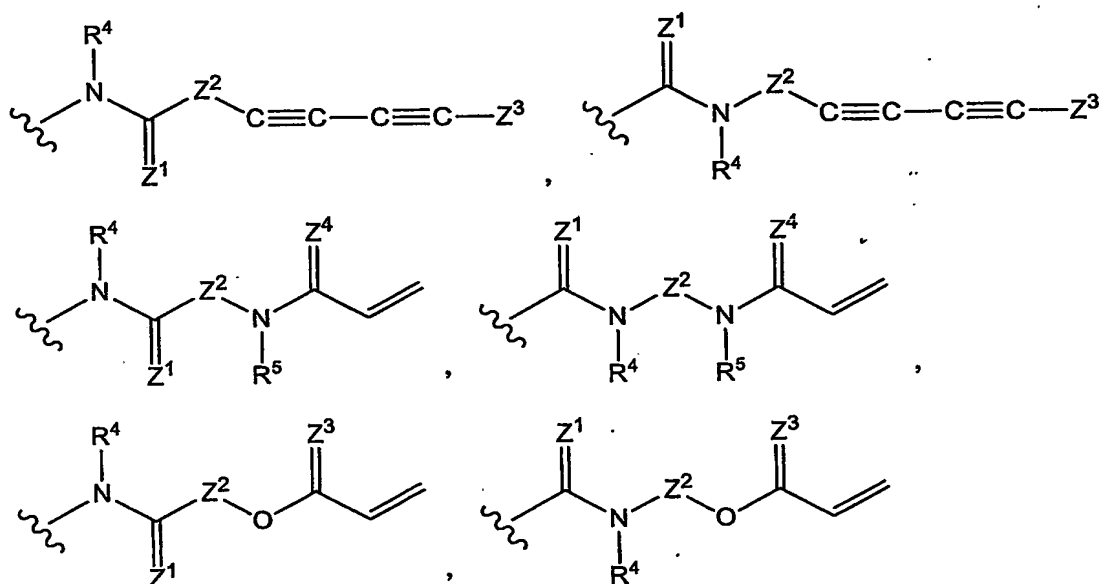
別の好ましい実施形態では、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、一般式（I）：X-Y-Z（I）

〔式中、Xは式：



(式中、 X^1 は置換されていてもよいアルキレンまたは置換されていてもよいアルケニレンであり、 X^2 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^3 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^4 はメチレンまたはエチレンであり、 R^1 は水素原子またはアルキルであり、 R^2 および R^3 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである) で表される基であり； Y (Y の長さは、 $C0 \sim C25$ に対応する) は、単結合； $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンであるか；または、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェニレンから

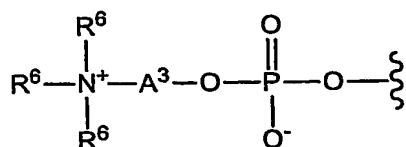
なる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり（式中、 R^a および R^b はそれぞれ独立して、水素原子またはアルキルである）； Z は、式：



- 5 (式中、 Z^1 は酸素原子または硫黄原子であり、 Z^2 および Z^3 はそれぞれ独立してフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンまたはフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり、 Z^4 は酸素原子または硫黄原子であり、 R^4 および R^5 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである) で表される基である] で表される化合物；および

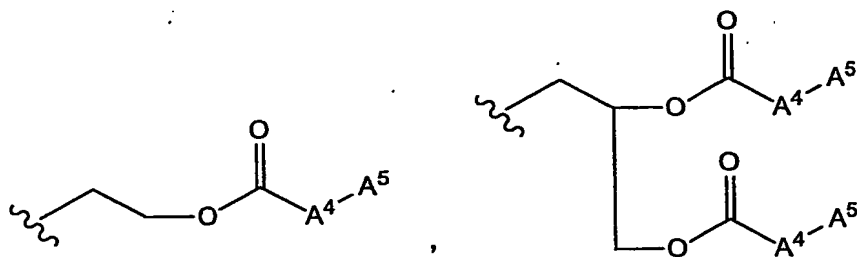
10 一般式 (I I) : A^1-A^2 (I I)

[式中、 A^1 は $H(OCH_2CH_2)_nO-$ (n は、1~5の整数である) または式：

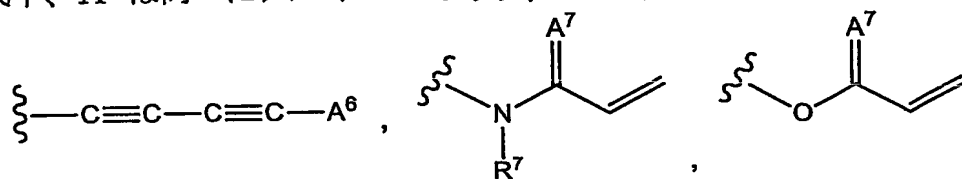


(式中、 A^3 はアルキレンであり、 R^6 は同一にアルキルである) で表される基であり；

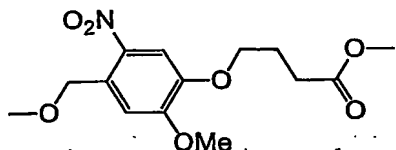
15 A^2 は式：



(式中、 A^4 は同一にアルキレンであり、 A^5 は同一に式：



- 5 (A^6 はアルキレンであり、 A^7 は酸素原子または硫黄原子であり、 R^7 は水素原子またはアルキルである) で表される基である] で表される化合物を重合させて得られる共重合体である。本発明の上記一般式 (I) および (II) の化合物の共重合体において、 X^1 はC1～C10アルキレンまたはC2～C10アルケニレンであることが好ましく、Yの鎖長はC1～C25アルキルに相当する鎖長が好ましく、さらにYの好ましい例として、 $-(CH_2CH_2-O)_n-CH_2CH_2-$
- 10 $-($ 式中、 $n=1\sim 8$ が好ましく、特に $n=1\sim 6$ が好ましい) が挙げられ、 Z^2 および Z^3 はそれぞれ独立してC1～C10アルキレンまたはC2～C10アルケニレンであることが好ましく、 A^3 はC1～C5アルキレンであることが好ましく、特にC2アルキレンであることが好ましく、 A^4 および A^6 はそれぞれ独立してC1～C10アルキレンであることが好ましい。また、置換されていて
- 15 もよいフェニレンの具体例として、以下：



が挙げられる。上記重合は、熱重合であってもよいし、光重合であってもよいが、上記と同じ理由により、ジアセチレン基またはビニル基の特性吸収波長の254nm付近の紫外線 (UV) 照射による光重合が好ましい。

本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質から種々の膜を形成する場合、その膜がいかなる形態（例えば、単分子膜、LB膜、キャスト膜およびリポソームなど）をとろうと、マトリクス分子である一般式（I I）で表される化合物を一般式（I）で表される化合物と組み合わせることにより、膜安定性が増大する。

5 膜が安定であれば、いかなる形態であろうと膜の重合がスムーズに進行する点、支持体上への単分子膜の移し取り（または、固定化）が容易となる点などの利点
10 得られる。膜を安定させるという観点から、一般式（I）の化合物および一般式（I I）の化合物の混合物全体に対する一般式（I I）の化合物のモル分率が0.1～0.9であることが好ましい。膜を支持体に固定化する際には、一般式（I）で表される化合物のZ部位および一般式（I I）で表される化合物のA²部位を支持体上に物理吸着させて得られる単分子膜を重合させるという手法が好ましい。これによって、膜を固定化した支持体をそのまま本発明の糖鎖捕捉担体として使用することができる。

15 別の局面において、本発明は、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む、糖鎖捕捉担体を提供する。この糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。このような支持体は、例えば、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製するか、あるいは分析するために用いることができる。本発明の糖鎖捕捉担体は、任意の糖鎖に対して差別なく相互作用することにより、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖および糖鎖含有物質を濃縮、精製、分離することができ、あるいは、その含有比を分析することができる。取り出した試料中の糖鎖および/または糖鎖含有物質の状態は、実質的に天然の状態を反映していることから、糖鎖により判定することができる被検体における状態を、そのような被検体
20 から取り出した試料から簡便に判定することができる。

25 本発明の糖鎖捕捉担体は、当該分野において周知の技術を用いて、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と、支持体とを相互作用（好ましくは結合）させることによって、製造することができる。例えば、支持体として脂質膜を使用する場合、

糖鎖と特異的に相互作用し得る物質として、アルデヒド基と流体中で反応することができる官能基を有する脂質と、そのような官能基を有しない脂質とに、光重合可能な部分を含ませ、それらを光重合することによって、脂質部分が膜形状の支持体として作用するように製造することができる。

- 5 従って、好ましい実施形態において、本発明の糖鎖捕捉担体において用いられる支持体は、架橋ポリマーまたは脂質膜であり得る。架橋ポリマーまたは脂質膜を用いることにより、平面展開することが可能となり、糖鎖チップのような平面性を必要とする実施形態においても有利に使用することができる。

- 10 別の好ましい実施形態において、本発明の糖鎖捕捉担体において用いられる支持体は、光重合性脂質誘導体を含む。光重合性脂質誘導体を含むことによって、光を照射することにより、重合し、膜状などの所望の形状に成型することが容易になる。そのような光重合性脂質誘導体としては、例えば、式 (III)



- 15 に示されるジアセチレン構造を有する化合物、ジアセチレン以外の光重合性モノマーとしてアクリレート、エポキシド、ビニルエーテルなどが挙げられるがそれらに限定されない。そのような構造を有する限り、脂質の長さは特に限定されないが、例えば、 $C = 20 \sim 30$ の長さが通常使用され得る。従って、好ましい実施形態では、本発明の糖鎖捕捉担体における光重合性脂質誘導体は、紫外線によって重合されている。

- 20 本発明における、一般式 (I) で表される化合物と一般式 (II) で表される化合物との混合物の重合方法は、重合前のモノマー成分で構成される膜の形態に依存して、以下の三つに大別され得る。

i) 水分散体 (またはリポソーム) の重合

- 25 まず、一般式 (I) で表される化合物および一般式 (II) で表される化合物の混合物を適切な有機溶媒 (例えば、クロロホルム) に溶解させる。この有機溶媒は上記混合物を完全に溶解しかつ揮発性の有機溶媒であれば、単独の溶媒また

は混合溶媒のどちらでもよく、特に限定されない。この溶媒をエバポレーションにより完全に減圧除去し、残渣に超純水を加え、例えば、10～20分間超音波分散を行う。この超音波分散により水溶液中に上記混合物の水分散体（代表的には、二分子膜のようなりポソームが挙げられるが、これらに限定されない）が形成される。その後、この水溶液を結晶－液晶相転移温度（ T_c ）より数℃高い温度まで昇温させて、数分間放置させて、水分散体を熟成（通称：エージング）させることが好ましい。この熟成は、超音波分散により水中に形成された膜の安定性および秩序を増大させるという効果がある。この効果は、熟成を繰り返すことによってさらに増大する。その後、水溶液を結晶－液晶相転移温度（ T_c ）より十分低い温度、つまり膜が結晶状態になる温度まで急冷し、アスピレーター等により水溶液を十分脱気する。この脱気は、重合禁止剤となり得るラジカル発生種である溶存酸素を除去するという点で効果的である。この水溶液を T_c より十分低い温度（つまり、膜が結晶状態を保つ温度）に保持し、不活性ガス（例えば、アルゴンガスまたは窒素ガス）でバブリングしながら、紫外線ランプ（例えば、低圧水銀灯など）等を用いて、光照射を行う。重合反応進行の追跡および反応飽和の確認は、通常UV－可視吸収スペクトルを用いて分光学的に行う。重合膜の精製は、数百マイクロのフィルター膜を使用して行う。重合膜の形状は、電子顕微鏡等を用いて確認することができる。

i i) キャスト膜の重合

まず、一般式（I）で表される化合物および一般式（II）で表される化合物の混合物をi）と同様の適切な有機溶媒（例えば、クロロホルム）に溶解させる。この溶液を基板にキャストし、十分乾燥させる。その後、上記i）と同様の手法で、水中で熟成させ、膜を結晶状態になる温度まで急冷させる。キャスト膜の光重合は、 T_c より十分低い温度に保持した水中に漬けた状態で行ってもよいし、インキュベーター等で T_c より十分低い温度に保持した空気中に行ってもよい。重合反応進行の追跡および反応飽和の確認は、上記i）と同様に行われ得る。

i i i) 単分子膜またはLB膜の重合

まず、以下のように単分子膜を調製する。一般式 (I) で表される化合物および一般式 (I I) で表される化合物の混合物を適切な有機溶媒（水不溶性でかつ揮発性の有機溶媒であり、例えばクロロホルム）に適度な濃度（例えば、10 mg / 10 ml）で完全に溶解させ、この溶液をした溶液を温度制御可能な水槽（例
5 えば、Langmuir トラフが挙げられるが、これに限定されない）上に張った水面上に展開させ、上記 (I) および (I I) の混合物の単分子膜を調製する。

(I) および (I I) のLB膜の重合体は、この単分子膜に紫外線照射し、固体基板などの支持体に水平に接触させて物理吸着させる方法、または上記単分子膜
10 を支持体に水平に接触させて物理吸着した後に紫外線照射する方法、のいずれによっても得られる。

好ましくは、本発明の糖鎖捕捉担体において使用される支持体は、有機溶媒に不溶であり得る。

別の実施形態において、本発明の糖鎖捕捉担体において用いられる支持体は、
15 自閉した脂質膜であってもよい。あるいは、平面展開していてもよい。自閉した脂質膜である場合、フィルターなどを使用した、糖鎖の分離精製に有利に使用され得る。平面展開した支持体を用いる場合、糖鎖レプリカおよび糖鎖チップなどに有利に使用することができる。本発明の糖鎖捕捉担体は、通常の脂質と類似の性質を有し得ることから、当業者は、例えば、リポソーム、ミクロスフェアなどの製造技術を応用して、本発明の糖鎖捕捉担体の自閉型の形態を製造することが
20 できる。平面展開もまた、当該分野において周知の方法を応用して実行することができる。

好ましくは、本発明において使用される平面展開した支持体は、キャスト膜または単分子膜であることが有利であり得る。このような膜は、マススペクトルのようなプレート上での反応を必要とする技術、糖鎖レプリカを製造する方法、糖
25 鎖チップを製造する際などに有用である。これら列挙した技術においては、膜状

の支持体上で糖鎖を捕捉することが有利あるいは必要とされるからである。キャスト膜および単分子膜を製造する技術は、当該分野において周知であり、例えば、LB単分子膜法、型にキャストし自然蒸発する方法、水面上に脂質材料を浮かべて支持体を成型する方法などが挙げられるがそれらに限定されない。具体的には、
5 例えば、そのような方法としては、例えば、MALDI-TOF MSにおいて用いる場合、糖鎖捕捉担体の溶液（好ましくは、酢酸緩衝液などの緩衝液）に、必要に応じて糖鎖または糖鎖含有物質あるいはそれを含む試料を加え、その後、メタノールのようなアルコールを加え、MALDI-TOF MSのプレートにキャストし、自然蒸発することによって相互作用させることができる。

10 別の局面において、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を合成する方法を提供する。この方法は、A) アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を提供する工程；B) 該官能基を所望の物質に結合させる工程、を包含する。このような方法は、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質自体が従来にない新しい物質であることから、そのような新たな物質を製造する技術を提供するという点において、顕
15 著な効果を達成する。特に、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が上述の好ましい実施形態を採る場合、この方法は、そのような好ましい形態の性質にあわせて当業者が改変し利用することができる。例えば、アルデヒドと流体中で反応し得る官能基がヒドロキシルアミノ基、N-アルキルヒドロキシルアミノ基、ヒドラジド基、チオセミカルバジド基およびシステイン残基からなる群より選択される
20 場合、そのような官能基を有する物質（例えば、上記（A'）を参照）、またはそのような官能基が保護された物質を提供する工程、およびその物質を、別の物質（例えば、上記（B'）に記載されるような脂質のような支持体と相互作用し得る物質または支持体として使用し得る物質）に結合させる工程を包含する。好ましい実施形態において、この所望の物質への結合は、エステル結合またはアミ
25 ド結合により達成される。従って、A) で提供される物質およびB) で提供される所望の物質は、いずれかまたは両方が、それぞれヒドロキシル基もしくはアミ

ノ基、またはカルボキシ基（あるいはその逆）を有することが好ましい。このような合成方法の例示としては、例えば、図10に示すようなスキームが挙げられるがそれに限定されない。

別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する方法を提供する。この方法は、a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質糖鎖捕捉担体と、該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件下で、接触させる工程；b) 該流体相から、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との複合体を取り出す工程；およびc) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件下に曝す工程、を包含する。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。この方法では、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質および支持体を含む糖鎖捕捉担体が使用されることから、任意の糖鎖に対して差別なく相互作用することにより、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖および糖鎖含有物質を濃縮、精製、分離することができるという従来達成不可能であった効果が奏される。あるいは、本発明の上記方法により、その含有比を分析することができる試料を提供することができる。このように、天然の状態を反映することができることにより、例えば、糖鎖により判定することができる被検体における状態を、そのような被検体から取り出した試料から簡便に判定することができる。あるいは、天然に存在する状態を反映した糖鎖が濃縮されているということにより、医薬、農業、保健、食品、化粧品など、生体分子が関与する分野において有利に使用することができる糖鎖組成物を提供することが可能となった。このような糖鎖組成物は、糖鎖組成がオリジナルの糖鎖結合状態と実質的に同一の組成比を有している点で、従来の分解生成物と区別することが可能であり、オリジナルの糖鎖を反映させることが必要な種々の局面において多大な効果をもたらす。

上述の方法における工程a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質

を含む糖鎖捕捉担体と、該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件下で、接触させる工程は、本発明の糖鎖捕捉担体と、試料とを、混合し、混合したものを糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件下に曝すことによって達成することが可能である。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。試料は、所望の生物または合成物から当該分野において周知の技術を用いて調製することができる。疾患、障害または状態を検査することが所望される場合、そのような検査対象となる生体から試料（例えば、血液、尿など）を入手することによって調製することができる。そのような試料は、そのまま用いることも可能であり、あるいは、糖鎖含有物質から糖鎖を遊離させる反応に供した後に使用することも可能である。糖鎖捕捉担体と糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件は、本明細書において定義されるとおりであり、使用される物質の性質、量などを考慮して、当該分野において周知の技術を用いて、当業者が適宜調節することができる。ここで、流体は、好ましくは、

上述の方法における工程 b) 該流体相から、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との複合体を取り出す工程において、流体は、水溶液、有機溶媒およびこれらの混合物からなる群より選択されるものが有利であり得る。より好ましくは、流体は水溶液である。特に、ここで使用される流体は、複合体が破壊しないような緩衝液（例えば、pHが中性付近の緩衝液）を用いることが好ましい。工程 b) では、好ましくは、遠心分離を行うことも可能である。

上述の方法における工程 c) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件下に曝す工程は、形成した複合体の性質（特に、相互作用の形式）を考慮することにより、当該分野において周知の技術を用いて、当業者が適宜行うことができる。そのような条件としては、例えば、強酸の存在などが挙げられるがそれらに限定されない。ただし、この条件では、糖鎖そのものが破壊されないことが好ましくあり得る。糖鎖の状態を天然のまま保持することが所望される場合、このような条件は特に好

ましくあり得る。しかし、糖鎖が破壊されるような条件もまた、精製、分離または濃縮後の目的に応じて使用可能である。好ましくは、上記解消は、全部であり得る。

上記方法において、工程 a)、b) および c) は、同一の容器内で行われることが好ましくあり得るが、別々の容器において行うこともまた別の実施形態において好ましくあり得る。同一の容器で行うことにより、糖鎖および糖鎖含有物質の精製、濃縮および分離が、ストリームライン化された手順で行うことが可能となり、自動化も行うことができるようになる。ただし、使用する反応条件、流体などが異なる場合、別々の容器で行うことが有利であることもある。

本発明の試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する方法において、上記工程 a) の前に、前記試料中のアルデヒド基を遊離させる工程を包含することが好ましくあり得る。これは、例えば、糖鎖のアルデヒド基が保護されている場合などにおいて、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が有利に相互作用することができるようになるからである。そのようなアルデヒド基を遊離させる工程は、好ましくは、酵素処理および／または化学法による供プロトン反応を包含する。酵素処理としては、例えば、グリコシダーゼによる処理が挙げられ、化学法による処理としては、ヒドラジン分解を挙げることができる。本発明の方法では、酵素処理および化学法をそれぞれ単独で用いてもよく、両方組み合わせ用いてもよい。酵素は、単数の種類であってもよく、複数種類のものであってもよい。酵素は、どのようなものでもよく、例えば、植物、酵母、かび由来のグルコシダーゼ、好ましくはフラボバクテリウム由来の N-グルコシダーゼが挙げられるがそれらに限定されない。ヒドラジン分解が好ましい。酵素では N 型糖鎖のみが分離され得るが、ヒドラジン分解では N 型糖鎖および O 型糖鎖の両方を分離、分析することができるからである。ヒドラジン分解は、気相であっても液相であってもよい。液相によるヒドラジン分解は、操作は容易であるが、多数の試料を処理するには向かず、試薬に接する危険性があることから安全性に

問題がある。ヒドラジン除去に時間がかかる点も難点である。必要な機器としては、ブロックヒータ、ネジロバイアル、真空ポンプがある。糖鎖含有物質が糖ペプチドの場合、ペプチド自体はアミノ酸ヒドラジドに分解される。気相ヒドラジン分解は、操作が容易であり、多数の試料を同時に処理することが可能である。

- 5 必要な器具としては、気相式ヒドラジン分解装置、真空ポンプがある。気相ヒドラジン分解は、多検体からの疾病マーカーの探索、プロテオーム解析（翻訳後修飾）などのハイスループット処理に向いているといえる。従って、本発明では、これら分離技術を単独で、または組み合わせて用いることが可能である。

- 10 本発明の試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する方法において、さらに、d) 前記糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件に、前記試料を供する工程、を包含することが好ましくあり得る。このように試料中に含まれている糖鎖含有物質の糖鎖部分を単離することにより、糖鎖の分析が容易になったり、糖鎖自体を他の目的に使用することができるという点で有利になる。

- 15 糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件は、本明細書において定義されるとおりである。そのような条件としては、例えば、物理的手段（例えば、レーザーなど）、化学的手段（酸性条件）または生化学的手段（例えば、グリコシダーゼなどの酵素）を用いることなどが挙げられるがそれらに限定されない。好ましくは、ヒドラジン分解またはグリコシダーゼによる酵素処理が挙げら
20 れるがそれらに限定されない。

- 別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する装置を提供する。この装置は、a) 試料導入部；b) 流体相を収容し得る空間を有する容器；c) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；を備え、該容器は、該試料導入部と流体連絡している。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。この装置は、本発明の糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体を利用して、試料中の糖鎖または糖鎖含有
- 25

物質を分離、濃縮または精製することから、例えば、任意の糖鎖に対して差別なく相互作用する性質に起因して、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖および糖鎖含有物質を濃縮、精製、分離することができる。また、天然に存在する状態を反映しながら含有比を分析することができる試料を提供することができる。

- 5 本発明の装置を用いることによって、天然の状態を反映することができることにより、糖鎖により判定することができる被検体における状態を、そのような被検体から取り出した試料から簡便に判定することができる。このような利点を有する装置は、医薬、農業、保健、食品、化粧品など、生体分子が関与する分野において有利に使用することができる糖鎖組成物を提供するために使用することができる。
- 10 本発明の装置は、糖鎖組成がオリジナルの糖鎖結合状態と実質的に同一の組成比を有しているが、糖鎖以外の物質が低減した新規糖鎖組成物を提供することができるという点で、従来の装置にない優れた利点を提供する。

- 本発明の装置において使用される a) 試料導入部は、試料を導入することができる部分であれば、どのような形態でもよい。分離、濃縮または精製が目的とされることから、試料導入部は、汚染されていないことが好ましいが、糖鎖でも糖鎖含有物質でも汚染されていなければ、他の物質（単純タンパク質など）で汚染されていてもよい。
- 15

- 本発明の装置において使用される b) 流体相を収容し得る空間を有する容器は、糖鎖と、本発明の糖鎖捕捉担体との間の相互作用を完全に排除しないようなものであれば、どのような容器を用いてもよい。好ましくは、そのような相互作用に影響を与えないものであり得る。より好ましくは、糖鎖捕捉担体が結合していることが有利であり得る。そのような担体との結合は、担体中の支持体を介して行われることが好ましい。また、この糖鎖捕捉担体において、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と支持体とは結合（好ましくは共有結合）していることが好ましい。
- 20
- 25 このような容器は、想定される反応および装置の使用目的に鑑みて、当該分野において周知の技術の技術を用いて、当業者は容易に製造することができる。

本発明の装置において使用される c) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体は、本発明の糖鎖捕捉担体であれば、どのようなものを使用して
もよい。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。したがって、この
ような糖鎖捕捉担体としては、本明細書において記載される実施形態に関するも
5 ののであれば、どのようなものでも使用することが可能であり、当業者は、必要に
応じて、装置への応用のために改変を施すことができる。そのような改変もまた
本発明の範囲内にあることは当然である。そのような改変としては、本発明の糖
鎖捕捉担体を、容器への固定に適したように改変することが挙げられるがそれら
に限定されない。そのような改変としては、例えば、反応性官能基をさらに加え、
10 容器上にそのような反応性官能基と反応する官能基を配置し、それらを反応させ
ることが挙げられるがそれらに限定されない。

別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮
または精製するシステムを提供する。このシステムは、A) a) 試料導入部；b)
流体相を収容し得る空間を有する容器；c) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質
15 を含む糖鎖捕捉担体；を備え、該容器は、該試料導入部と流体連絡している、装
置；B) 該流体相において、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との複合体を選択する手段；
ならびに C) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との間の相互作用が少なくと
も一部解消するような条件下に曝す手段、を備える。上記糖鎖捕捉担体は、さら
に支持体を含んでもよい。このようなシステムを提供することによって、本発明
20 は、医薬、農業、保健、食品、化粧品など、生体分子が関与する分野において有
利に使用することができる糖鎖組成物を提供するために使用することができる。

本発明のシステムにおいて用いられる A) 装置としては、上述の本発明の装置
を用いることができる。ただし、この装置は、B) 該流体相から、該糖鎖捕捉担
体と該糖鎖との複合体を取り出す手段、および C) 該複合体を、該糖鎖捕捉担
25 体と該糖鎖との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件下に曝す手段を
収容または連結することができるようにするか、あるいはそれらの手段とともに

提供される形状に改変されることが好ましい。

好ましい実施形態において、上記手段C)は、アルデヒドを遊離させる手段である。この手段C)は、好ましくは、アルデヒドを遊離させる酵素（グリコシダーゼなどの酵素）または化学物質（例えば、ヒドラゾン分解に用いられる試薬）である。

本発明のシステムにおいて用いられるB)該流体相から、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との複合体を取り出す手段は、複合体を取り出すことができる手段であれば、どのようなものであっても用いることができる。当業者は、複合体の性質、装置の構成など種々のパラメータを考慮して、当該分野で周知の技術を参酌することによって、適切な複合体取り出し手段を選択することができる。そのような手段の好ましい例としては、遠心分離器、フィルター、クロマトグラフィー装置が挙げられるがそれらに限定されない。より好ましくは、フィルターであり得る。そのようなフィルターは、好ましくは、複合体を残し、複合体化されていない成分は通過するような構成であることが好ましくあり得る。そのような構成をとるフィルターとしては、例えば、複合体の粒径および存在すると予想される成分の粒径を算出し、その中間のサイズのポアサイズを有するものを用いることができる。

本発明のシステムにおいて用いられる、C)複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との間の相互作用が少なくとも一部解消するような条件下に曝す手段は、そのような条件を提示することができる手段であれば、どのような手段であってもよい。溶液を交換することによってそのような条件を提示することができるのであれば、そのような溶液を収容する容器がそのような手段として適切であり得る。新たな成分（固体または液体）を添加することによってそのような条件を達成することができるのであれば、上記手段は、そのような成分を収容する容器であり得る。そのような手段または容器は、上記提示すべき条件を考慮することで、当該分野において周知の技術を用いて当業者は、容易に製造および取り扱いをすることができる。

好ましい実施形態において、本発明のシステムは、さらに、D) 前記糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件に、前記試料を供する手段、を備える。このような手段は、上記分離が達成されるような条件を提示することができる手段であれば、どのようなものであってもよい。溶液を交換することによってそのような条件を提示することができるのであれば、そのような溶液を収容する容器がそのような手段として適切であり得る。新たな成分（固体または液体）を添加することによってそのような条件を達成することができるのであれば、上記手段は、そのような成分を収容する容器であり得る。そのような手段または容器は、上記提示すべき条件を考慮することで、当該分野において周知の技術を用いて当業者は、容易に製造および取り扱いをすることができる。

別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する装置を製造する方法を提供する。この方法は、a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質および支持体を提供する工程；b) 該糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と該支持体とを相互作用させて糖鎖捕捉担体を作製する工程；c) 該糖鎖捕捉担体を容器に固定する工程、を包含する。この方法は、本発明の糖鎖捕捉担体を使用することから、任意の糖鎖に対して差別なく相互作用することにより、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖および糖鎖含有物質を濃縮、精製、分離することができる装置をこの方法によって製造することができる。

本発明の方法において行われるa) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質および支持体を提供する工程では、本明細書において記載される糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が使用され得る。支持体もまた、本明細書において記載されるものが使用され得る。糖鎖と特異的に相互作用し得る物質として好ましい実施形態もまた、本明細書において記載されており、そのような好ましい実施形態もまた、上記方法において用いることができる。支持体として好ましい実施形態もまた、本明細書において記載されており、そのような好ましい実施形態もまた、上記方法において用いることができる。

本発明の方法において行われる b) 該糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と該支持体とを相互作用させて糖鎖捕捉担体を作製する工程もまた、当該分野において周知の技術を組み合わせて実施することができる。このような糖鎖捕捉担体の作製は、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と支持体とが、相互作用する十分な条件（例えば、緩衝剤、溶媒の極性、温度、pH、塩濃度、圧力など）に、これら両物質を曝すことによって達成することができる。このような条件を設定するのに必要なパラメータの設定は、当業者の技術範囲内であり、相互作用の種類、糖鎖の種類、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質（例えば、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を有する物質）および支持体（脂質）の種類など相互作用に関連する諸パラメータを考慮することにより、当業者は、そのような条件を当該分野において周知の技術を用いて設定し、相互作用反応を行わせることができる。

本発明の方法において行われる c) 該糖鎖捕捉担体を容器に固定する工程もまた、当該分野において周知の技術を組み合わせて実施することができる。このような固定は、糖鎖捕捉担体と容器とが、相互作用する十分な条件（例えば、緩衝剤、溶媒の極性、温度、pH、塩濃度、圧力など）に、これら両物質を曝すことによって達成することができる。このような条件を設定するのに必要なパラメータの設定は、当業者の技術範囲内であり、相互作用の種類、糖鎖捕捉担体および容器の材質の種類など相互作用に関連する諸パラメータを考慮することにより、当業者は、そのような条件を当該分野において周知の技術を用いて設定し、固定を行わせることができる。

別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する方法を提供する。この方法は、a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖とが反応し得る条件下で、接触させる工程；b) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体および該試料を曝す工程；およびc) 該糖鎖捕捉担体と相互作用した物質

を同定する工程、を包含する。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。この方法では、本発明の糖鎖捕捉担体が使用されることから、任意の糖鎖に対して差別なく相互作用するという特性により、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖および糖鎖含有物質をその含有比などを分析することができる。このように、天然の状態を反映することができることにより、例えば、糖鎖により判定することができる被検体における状態を、そのような被検体から取り出した試料から簡便に判定することができる。あるいは、天然に存在する状態を反映した糖鎖が濃縮されているということにより、医薬、農業、保健、食品、化粧品など、生体分子が関与する分野において有利に使用することができる分析値を提供することができる。このような分析値は、データの基礎となる試料の糖鎖組成がオリジナルの糖鎖結合状態と実質的に同一の組成比を有している点で、オリジナルの糖鎖の種類を忠実に反映させることが必要な種々の局面において多大な効果をもたらす。

好ましい実施形態では、本発明の方法によって分析される対象は、病因を含むかまたは含むと予測される被検体に由来する試料であり得る。そのような試料は、直接使用してもよいし、糖鎖分析に影響のないような形の処理を行ってもよい。本発明の方法において分析される試料は、動物、植物、細菌、ウイルス、菌類などに由来し得、好ましくは、ヒトまたは人間生活に関連する生物（例えば、病原体、家畜、農作物など）であり得る。

好ましい実施形態では、本発明の分析方法では、上記工程 a) ～ c) は、前記糖鎖捕捉担体を担持したチップ上で行われる。チップについては、本明細書において別の場所において説明したとおりであり、当業者であれば、上記工程を行うための適切な構成を、本明細書の開示に従って、当該分野において周知の技術を組み合わせて適切に構築することができる。

本発明の分析方法において使用される糖鎖捕捉担体は、チップ上でアレイ状に配置されることが好ましい。このようにアレイ状に配置された分析装置（デバイ

ス) は、本明細書において糖鎖アレイともいう。

別の実施形態では、本発明の分析方法における同定工程 c) は、物理学的方法（マスペクトル分析、NMR、X線解析、元素分析など）、化学的方法（化学的特異的反応の観察など）、生化学的方法（酵素の基質特異性などを判定）または生物学的方法（生物（例えば、細菌などの微生物）の反応）を包含し得る。好ましい実施形態において、本発明の分析方法における同定工程 c) はマスペクトル分析を含む。このようなマスペクトル分析としては、例えば、MALDI-TOF MS が挙げられるがそれに限定されない。あるいは、NMR を使用してもよい。

別の局面において、本発明は、糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料の糖鎖レプリカを作製するための方法を提供する。この方法は、a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体の該物質が配置されていない面を、固体箔に接触させる工程； b) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料を、該固体箔に接触させる工程、を包含する。このような糖鎖レプリカは、糖鎖が天然に存在する状態、含有比、場所などが反映されていることから、この糖鎖レプリカを調査することによって、糖鎖レプリカが由来する被検体の状態を忠実にかつ簡便に検査することができるという利点を提供することができる。このような糖鎖レプリカは、従来そのような発想も存在しなかったことから、直接診断の手段としてのその有用性は絶大である。このような糖鎖レプリカは、本発明の糖鎖捕捉担体中の支持体（例えば、脂質膜）が平面展開したものを、好ましくは疎水性の面をガラスなどの固体箔（好ましくは、透明なもの）に吸着させ、生体試料に密着させることによって生体試料平面に由来する糖鎖の2次元像をそのような固体箔において移し取ることによって作製することができる。従って、ここで使用される支持体は、疎水性相互作用をしやすいものであることが好ましい。

好ましい実施形態において、この糖鎖レプリカを作製する際に、固体箔におい

て、前記試料の所望の形質をマークする工程を包含することが有利であり得る。

ここで、所望の形質は、病変などの肉眼で観察可能であるものであるか、あるいは、別の手段によって観察可能であるものであり得る。このように病変などの所望の形質をマークし、マークと、同定された糖鎖とを相関づけることによって、
5 従来未知であった糖鎖とある形質との関係を研究することができる。あるいは、既知の関係であれば、その糖鎖を同定するだけで、病変などの所望の形質の状態を定性的または定量的に検査することができる。

別の局面において、本発明は、糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料の糖鎖レプリカを提供する。この糖鎖レプリカは、a) 固体箔；b) 糖鎖と特異的に
10 相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体であって、該支持体は該固体箔と相互作用する、支持体；およびc) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料に由来する成分であって、該成分は糖鎖と特異的に相互作用し得る物質に捕捉されている、成分、を含む。このような糖鎖レプリカは、糖鎖が天然に存在する状態、含有比、場所などが反映されていることから、この糖鎖レプリカを調査することによって、糖鎖レプリカが由来する被検体の状態を忠実にかつ簡便に
15 検査することができるという利点を提供することができる。このような糖鎖レプリカは、本発明の糖鎖捕捉担体中の支持体（例えば、脂質膜）が平面展開したものを、好ましくは疎水性の面をガラスなどの固体箔（好ましくは、透明なもの）に吸着させ、生体試料に密着させることによって生体試料平面に由来する糖鎖の
20 2次元像をそのような固体箔において移し取ることによって作製することができる。固体箔として使用することができる材料は、生体組織または組織片などの平面状のものと形状を適合させることができるものが好ましくあり得る。従って、ガラスなどの硬いものではなく、プラスチックのようなものが好ましくあり得る。また、可視光線で観察する場合には透明であることが好ましい。紫外線で観察する場合
25 には、紫外線を透過させるような性質であることが好ましい。

好ましい実施形態において、本発明の糖鎖レプリカ中の固体箔には、試料の所

望の形質（例えば、病変または病害など）に関するマークが付されている。このことにより、所望の形質との相関付けが容易になる。

一つの局面において、本発明は、糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料上の糖鎖を分析する方法を提供する。この方法は、a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体の該物質が配置されていない面を、
5 固体箔に接触させる工程；b) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料を、該固体箔に接触させる工程；c) 該固体箔の表面に存在する糖鎖を分析する、を包含する。このような固体箔は、上述の糖鎖レプリカと同じであり、この方法は、
10 いわば、糖鎖レプリカを用いた分析方法といえる。糖鎖レプリカを用いた分析方法は、試料をそのまま二次元像として糖鎖分布を分析することができることから、
本発明の糖鎖レプリカを用いた分析方法は、従来技術では達成することができなかった、二次元的分析方法を提供するという有用性を有する。ここで、上記工程
a) およびb) は、上述の糖鎖レプリカの製造方法と同様の技術を用いることができる。上記工程c) における糖鎖分析は、本明細書において記載されるとおり、
15 種々の方法（例えば、マススペクトルのような物理学的方法、化学的方法、生化学的方法、生物学的方法など）を用いることができる。従って、この分析工程は、
固体箔の表面をイオン化し、その後、マススペクトル分析を行うことを包含する。

好ましくは、この分析方法は、上述の固体箔において、前記試料の所望の形質をマークする工程、および該マークと該マススペクトル分析により同定された糖鎖とを相関付ける工程をさらに包含する。このような工程を包含することによって、
20 所望の形質を即座にかつ、二次元像として分析することができる。

別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する装置を提供する。この装置は、a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；およびb) 糖鎖を同定する手段、を含む。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。このような装置は、糖鎖を簡便かつ信頼性高く同定することができる。どのような糖鎖を含む試料でも対象とすることができ、簡便で
25

あることから、自動化された装置として製造することもできる。そのような自動化は、当該分野において周知の技術を用いて行うことができる。

ここで含まれる糖鎖捕捉担体は、本明細書において説明されるとおりであり、その好ましい実施形態は、この装置において適切である場合、適宜使用することができる。糖鎖を同定する手段は、どのようなものでもよいが、種々の方法（例えば、マスペクトルのような物理学的方法、化学的方法、生化学的方法、生物学的方法など）を用いた手段であり得る。装置を小型化するためには、例えば、生化学的手段（糖鎖に特異的に結合する抗体、レクチンなど）を用いるか、あるいは、グリコシダーゼのような酵素を用いることが有利であり得る。

別の局面において、本発明は、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された支持体を含む、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析するデバイスを提供する。このようなデバイスは、どのような形状でもよく、どのようなサイズであってもよい。好ましくは、このデバイスにおいて、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、アレイ状に前記支持体に配置される。より好ましくは、このデバイスは、チップ形状を有する。チップ形状のデバイスを用いる場合は、例えば、ナイロン膜などの比較的硬度の低い材料またはガラスなどの硬度の高い材料を用いることができ、ナイロン膜などを用いた場合は、簡便な解析システムを用いて結果を分析することができる。高密度のものを解析する場合は、ガラスなど硬度のあるものを材料として使用することが好ましい。従って、通常糖鎖チップとしての使用が所望される場合には、ガラスなどの硬度のあるものを支持体（または基板）として用いることが好ましい。

別の局面において、本発明は、被験体の診断または鑑別のための方法を提供する。この方法は、a) 本発明のデバイスを用いて、被験体に由来する試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する工程、を包含する。このデバイスは、上述のデバイスであり、好ましくは、アレイ状で糖鎖捕捉担体が配置されており、より好ましくは、チップ形状を採る。

好ましい実施形態において、本発明の診断または鑑定の方法において行われる分析工程は、糖鎖または糖鎖含有物質に対する抗体および／またはレクチンの存在を検出することを包含する。

別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析するシステムを提供する。このシステムは、a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；b) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体および該試料を曝す手段；およびc) 糖鎖を同定する手段、を含む。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。このシステムは、本発明の糖鎖捕捉担体を使用することから、任意の糖鎖に対して差別なく相互作用するという特性により、天然の状態で存在する含有比のまま、糖鎖および糖鎖含有物質をその含有比などを分析することができる。このように、天然の状態を反映することができることにより、例えば、糖鎖により判定することができる被検体における状態を、そのような被検体から取り出した試料から簡便に判定することができる。あるいは、天然に存在する状態を反映した糖鎖が濃縮されているということにより、医薬、農業、保健、食品、化粧品など、生体分子が関与する分野において有利に使用することができる分析値を提供することができる。このような分析値は、データの基礎となる試料の糖鎖組成がオリジナルの糖鎖結合状態と実質的に同一の組成比を有している点で、オリジナルの糖鎖の種類を忠実に反映させることが必要な種々の局面において多大な効果をもたらす。

本発明の上記システムによって用いられるa) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体は、本明細書において記載されたとおりであり、その好ましい実施形態は、このシステムにおいても利用することができる。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。

本発明の上記システムによって用いられるb) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体および該試料を曝す手段もまた、本明細書において記載されたとおりの技術を用いることができ、また、その好ましい実施形態は、このシ

システムにおいても利用することができる。

本発明の上記システムによって用いられる c) 糖鎖を同定する手段もまた、どのようなものでもよいが、種々の方法（例えば、マスペクトルのような物理学的方法、化学的方法、生化学的方法、生物学的方法など）を用いた手段であり得る。装置を小型化するためには、例えば、生化学的手段（糖鎖に特異的に結合する抗体、レクチンなど）を用いるか、あるいは、グリコシダーゼのような酵素を用いることが有利であり得る。あるいは、システムが大型であってもよい場合は、この糖鎖を同定する手段は、マスペクトル分析器であってもよい。

別の局面において、本発明は、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する装置を製造する方法を提供する。このような方法は、a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質および支持体を提供する工程；および b) 該糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と該支持体とを相互作用させて糖鎖捕捉担体を作製する工程、を包含する。このような方法は、従来になかった試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する装置を提供するという点で、有用性を有する。好ましくは、この製造方法は、糖鎖捕捉担体を、収容する容器に配置する工程をさらに包含する。

別の局面において、本発明は、糖鎖アレイを作製するための方法を提供する。この方法は、a) 支持体を提供する工程；b) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を所望の配列で配置する工程、を包含する。支持体は本明細書において記載されたとおりのものを利用することができる。この方法でいう所望の配列とは、規則的な配列（例えば、基盤の目状）であってもよく、不規則な配列であってもよい。好ましくは、規則的な配列であり得る。

別の局面において、本発明は、試料中の、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を分析する方法を提供する。このような方法は、a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、該糖鎖または糖鎖含有物質とを相互作用させて固定する工程；b) 該糖鎖捕捉担体と、該試料とを、該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質と該糖鎖とが反

応し得ると想定される条件下で、接触させる工程；c) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体と該試料との混合物を曝す工程；およびd) 該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を同定する工程を包含する。

上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。この方法では、上述の方法とは逆に、試料中に含まれると予測される、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する、未知の物質を分析することができる。そのような糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質は、抗体またはレクチンであり得るがそれに限定されない。抗体である場合には、その抗体が標的とする糖鎖の存在がその被検体において推定される。従って、そのような抗体が存在することがこの方法によって判定されるとき、その被検体は、その特定の糖鎖が存在すると判定され得る。そのような糖鎖が特定の疾患、障害または状態に関連することが既知である場合には、抗体の存在によって、そのような疾患、障害または状態を診断することができる。従って、ここで用いられる試料は、病変を有すると予想される被検体に由来するものであり得る。抗体およびレクチンの相互作用に関する技術もまた、当該分野において周知であり、そのような周知技術を適宜組み合わせることによって、当業者は上述の判定などを容易に行うことができる。本発明のこの方法によって同定された、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する新規の物質もまた、本発明の範囲内にある。そのような新規の物質を使用して、本発明の方法、装置、システムなどを実施することができる。

従って、好ましい実施形態において、本発明のこの方法は、e) 抗体またはレクチンと、その存在に関連する疾患、障害、病害または状態を相関づける工程、をさらに包含する。このような工程を行うための技術は、当該分野において周知であり、当業者は適宜選択して用いることができる。

別の局面において、本発明は、試料中の、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を分析するためのデバイスを提供する。このデバイスは、該糖鎖または糖鎖含有物質が特異的相互作用により固定された、糖鎖と特異的に相

相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体を含む。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。このようなデバイスは、試料中に含まれると予測される、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する、未知の物質を分析することができる。このような固定方法は、相互作用として例えば、共有結合を選択することによって達成することができる。

別の局面において、本発明は、試料中の、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を分析するシステムを提供する。このシステムは、a) 該糖鎖または糖鎖含有物質が特異的相互作用により固定された、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体を含む、デバイス；b) 試料導入部；c) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体と該試料との混合物を曝す手段；およびd) 該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を同定する手段、を包含する。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。このようなシステムは、試料中に含まれると予測される、糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する、未知の物質を分析することができる。

本発明のこのシステムにおいて使用されるa) 該糖鎖または糖鎖含有物質が特異的相互作用により固定された、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質糖鎖捕捉担体を含む、デバイスは、本明細書において上述されるようにして製造することができる。上記糖鎖捕捉担体は、さらに支持体を含んでもよい。

本発明のこのシステムにおいて使用されるb) 試料導入部は、本明細書において記載されたとおりであり、当該分野において周知の技術を用いて作製することができる。

本発明のこのシステムにおいて使用されるc) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体と該試料との混合物を曝す手段もまた、本明細書において記載されたとおりであり、当該分野において周知の技術を用いて作製することができる。

本発明のこのシステムにおいて使用されるd) 該糖鎖または糖鎖含有物質に対

して特異的に結合する物質を同定する手段もまた、本明細書において記載され
とおりであり、当該分野において周知の技術を用いて作製することができる。

別の局面において、本発明は、糖鎖を含む試料を、糖鎖と特異的に相互作用し
得る物質で接触し、その後相互作用した試料中の糖鎖を分離することによって得
られる、糖鎖含量が上昇した糖鎖組成物を提供する。このような糖鎖組成物は、
天然に存在する糖鎖および／または糖鎖含有物質が保持されているが、糖鎖およ
び糖鎖含有物質以外の物質が低減していることから、レクチン、抗体などの従来
の技術では達成できなかった組成の組成物を提供することができる。

好ましい実施形態において、上記糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、任意
の糖鎖と所定のレベル以上で特異的に相互作用し得る。このことにより、このよ
うな糖鎖組成物は、天然に存在する糖鎖および／または糖鎖含有物質の含有比が
ほぼ反映されているが、糖鎖および糖鎖含有物質以外の物質が低減していること
から、レクチン、抗体などの従来技術では達成できなかった組成の組成物を提
供することができる。

このような糖鎖組成物は、医薬として用いることができる。このような糖鎖組
成物はまた、食品、保健食品、化粧品、高分子材料（生分解性ポリマーなど）な
どとして用いることができる。あるいは、このような糖鎖組成物は、手術材料（移
植片）などとして使用することも可能である。このように医薬などとして使用す
る形態については、本明細書において記載されるように、当該分野において周知
の技術を用いて製造および使用することができる。

本発明はまた、別の局面において、本発明の糖鎖組成物を含む、アッセイキッ
トを提供する。このようなアッセイキットは、このような糖鎖組成物がある特定
の試料・供給源に由来する場合には、その供給源の糖鎖組成比を忠実に反映して
いることから、簡便かつ精度の高い結果を提供することができる。

本明細書において引用された、科学文献、特許、特許出願などの参考文献は、
その全体が、各々具体的に記載されたのと同じ程度に本明細書において参考とし

て援用される。

以上のように、本発明の好ましい実施形態を用いて本発明を例示してきたが、本発明は、この実施形態に限定して解釈されるべきものではない。本発明は、特許請求の範囲によってのみその範囲が解釈されるべきであることが理解される。

5 当業者は、本発明の具体的な好ましい実施形態の記載から、本発明の記載および技術常識に基づいて等価な範囲を実施することができることが理解される。本明細書において引用した特許、特許出願および文献は、その内容自体が具体的に本明細書に記載されているのと同様にその内容が本明細書に対する参考として援用されるべきであることが理解される。

10

実施例

以下、実施例により、本発明の構成をより詳細に説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。

(実施例 1 : 光重合性ヒドロキシルアミノ脂質 4 の合成)

15 本発明の光重合性ヒドロキシルアミノ脂質 4 は、図 2 の合成経路に従って行った。

(1. 1 化合物 2 の合成)

10, 12-ペンタコサジイノイック酸 1 (ランカスター社製、1: 6 g) と 2, 2'-(エチレンジオキシ)ビス(エチルアミン) (アルドリッチ社製、5 m l) をクロロホルム 300 m l に溶解した。1-エチルー 3 (3'-ジエチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 (カルビオケム社製、3. 3 g) を 0° C にて添加した。反応混合液は 0° C で 1 時間、その後室温で 8 時間攪拌した。反応液を水、飽和食塩水で洗った後、硫酸ナトリウムにより乾燥した。硫酸ナトリウムを濾過により除去後、溶媒を留去し、残査をシリカゲルカラム (クロロホルム: メタノール= 7 : 3) により精製し目的物 2 を得た。収率は 70 % であった。

20

25

(1. 2 化合物3の合成)

化合物2 (1 g, 1.98 mmol) と Boc-amino-oxyacetic acid (Calbiochem社製、0.9 g) を5%メタノール含有クロロホルムに溶解した。溶液に1-エチルー3 (3'-ジエチルアミノプロピル) カルボジイミド塩酸塩 (2.0 g, 10.4 mmol) を0°Cで加え、室温で12時間撹拌した。溶液を水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウム上で乾燥した。溶媒を留去した後、シリカゲルカラム (クロロホルム:メタノール=9:1) にて精製し、目的物3を得た。収率は94%であった。

(1. 3 化合物4の合成)

化合物3 (0.5 g) をジクロロメタン (50 ml) に0°Cにおいて溶解し、トリフルオロ酢酸 (10 ml) を添加した。溶液を0°Cで5時間撹拌した後、トルエン (10 ml) を添加し、全ての溶媒を留去した。定量的に、目的物4を得た。化合物の同定はNMR及びMassスペクトルにより行った。¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃) 6.456 (s, 1H), 4.41 (s, 2H), 3.62-3.56 (m, 6H), 3.56-3.48 (m, 4H), 3.46-3.41 (m, 2H), 2.214 (t, J=6.94 Hz, 4H), 1.6-1.2 (m, 36H), 0.857 (t, J=7.25 Hz, 3H); ¹³C-NMR (125 MHz, CDCl₃) 175.69, 157.90, 114.44, 77.633, 77.441, 72.465, 70.046, 70.011, 69.825, 69.212, 65.313, 65.233, 39.526, 39.0312, 36.334, 31.917, 29.644, 29.624, 29.608, 29.478, 29.338, 29.134, 29.097, 29.076, 28.893, 28.873, 28.762, 28.375, 28.303, 25.744, 22.685, 19.199, 19.156, 14.100; ESI-Mass (pos) [M+H]⁺ C₃₃H₆₀N₃O₅についての計算値: 578.45, 実測値578.42。

(実施例 2 : 糖鎖捕捉ポリマーの作製方法)

実施例 1 で合成した光重合性ヒドロキシルアミノ脂質 4 (7 mg) と光重合性マトリクス分子 5 であるジペンタコサジイノイルホスファチジルコリン (30 mg) とを 10 ml のクロロホルムに溶解し、200 ml のナスフラスコにいった。

5 クロロホルムをエバポレーターにより留去し、残渣の脂質混合物に超純水 30 ml を加えた。70℃で 10 分ほど加熱した後、プローブ型の超音波装置を用いて、15 分間超音波処理した。このとき溶液は無色透明であった。溶液を 4℃に急冷し、アスピレーターにより溶液を十分脱気した。溶液を石英三角フラスコに移し、アルゴンでゆっくりとバブリングしながら紫外線ランプ (8 W, 100 V) を 10 cm の位置まで近づけて光照射を行った。光照射の間、溶液は水浴により 4℃に保った。光照射は 30 分間行った。赤からオレンジ色になった溶液を 450 マイクロの濾過膜を通すことで精製し、球状の糖鎖捕捉ポリマーを得た (図 3)。

10 糖鎖捕捉ポリマーの形状は電子顕微鏡により確認した。電子顕微鏡の結果を図 4 に示す。

15 (実施例 3 : 糖タンパク質の糖鎖を酵素で切り出して糖鎖捕捉ポリマーにより行う精製および分離)

(3. 1 精製ヒト由来免疫グロブリンの糖鎖パターン解析)

[糖鎖の切り出し]

精製ヒト由来免疫グロブリン (シグマ社製) を 0.01 規定塩酸水溶液中に溶解し、pH 2 に 0.1 規定塩酸を用いて合わせ、90℃60 分加熱処理を行った。

20 加熱処理後、重炭酸アンモニウム溶液にて中和し、凍結乾燥した。凍結乾燥品を 50 mM の重炭酸アンモニウム溶液に溶解し、免疫グロブリンに対して 10.0 分の 1 重量のトリプシンを加え、37 度 24 時間反応した。90℃15 分加熱し、室温まで冷却した後、免疫グロブリン 1 mg あたり 1 ユニットの N-グリコシダーゼ (フラボバクテリウム由来の酵素を大腸菌にて発現。ロッシュ社製) を加え

25 37 度 24 時間反応後、90 度 15 分加熱し反応を停止した。この内、免疫グロ

プリン 5 m g 相当を糖鎖精製試験に供した。

[糖鎖捕捉及び分離精製]

糖鎖捕捉ポリマーを用いた具体的な分離精製過程の模式図を図 5 に示した。実施例 2 で調製した糖鎖捕捉ポリマー溶液 800 マイクロリットルに 3 規定の酢酸緩衝液 (pH 5.6) を 10 マイクロリットル添加した。そこに、先の免疫グロブリン由来の糖鎖混合物の溶液 (5 m g のヒト由来免疫グロブリンが 1 m l の重炭酸アンモニウム溶液に溶解している) 200 マイクロリットル、メタノール 200 マイクロリットルを添加し 37°C で 12 時間放置した。マイクロコン (ミリポア社製) を用いて 10,000 回転/分、10°C の条件で 40 分間遠心濾過を行なった。ポリマー濃縮液に超純水を 200 マイクロリットル添加し、再度同条件により遠心濾過を行なった。濃縮液 (数マイクロリットル) に超純水 100 マイクロリットルを添加し、ポリマー濃縮液を得た。

[糖鎖のリリース過程]

得られたポリマー濃縮液にプロトン型イオン交換樹脂 (アルドリッチ社製、A m b e r l i t e I R-120) を添加し、37°C で 1 時間振動撹拌した。溶液をマイクロコン (ミリポア社製) を用いて 10,000 回転/分、10°C の条件で 30 分間遠心濾過し、ろ液を回収した。

[糖鎖の質量分析]

ろ液を MALDI-TOF MS (Bruker 社製、Biflex) によって質量分析することにより、6 つのシグナルを得た (図には示さず)。測定のマトリックス試薬として、2,5-ジヒドロキシベンゾイック酸 (Fluka 社製) を用いた。用いた抗体由来の糖鎖は構造が既知であり (N-結合型糖鎖)、6 つのマススペクトルシグナルは全て糖鎖由来であることが判明した。糖鎖捕捉ポリマーで精製する以前の MALDI-TOF MS のシグナルは大変複雑であることより、糖鎖が選択的に分離精製されたことを確認できた。

[HPLC との比較]

一方、N-グリコシダーゼ処理をした試料の内、免疫グロブリン5mg相当に50 μ gのプロナーゼ（カルビオケミ社製）を加え、37度16時間反応後、90度15分加熱し反応を停止した。反応物をバイオゲル（バイオラド社製）にてゲルろ過にて精製した後、糖鎖を2-アミノピリジン塩酸溶液とシアノトリヒドロほう酸ナトリウムを用いてピリジルアミン誘導体化し、セファデックス（アマシヤム バイオテック社製）にて未反応2-アミノピリジンを除いた。糖鎖を逆相系カラム高速液体クロマトグラフィーにて分析した（図6）。既報（Anal. Biochemistry, 163, 489-499, 1987）より、この免疫グロブリン由来の糖鎖組成は図7と考えられ、前記の質量分析結果と一致することが確認できた（図8）。

（3. 2 Ovalbuminの糖鎖パターン解析）

〔糖鎖の切り出し〕

Ovalbumin（2mg, シグマ社製）をTris緩衝液0.5ml（pH8.0）に溶解し、Chymotrypsine（0.2mg）を加えて37度で12時間放置した。90度で10分間おいた後、N-Glycosidase Fを20unit添加し、37度で12時間放置した。再度、90度で10分間放置後、凍結乾燥し、Ovalbumin糖鎖遊離分解物を得た。

〔糖鎖捕捉及び分離精製〕

凍結乾燥したOvalbumin分解物に糖鎖捕捉パーティクル水溶液1ml（光重合性ヒドロキシルアミノ脂質4（2.0mg）／光重合性リン酸型脂質5（8.5mg）から光重合によって作製）およびpH5.2酢酸緩衝液（3M）を5 μ l、MeOH200 μ lを加えた。Vortexにより攪拌した後、遠心（7000rpm、24 $^{\circ}$ C、10分）によって不溶成分を取り除いた。上澄みを40度で15時間放置したのち、Spinfiltration（分子量分画30,000）によってナノパーティクルに捕捉されない成分を取り除いた。

〔糖鎖のリリース過程〕

濃縮された糖鎖捕捉ナノパーティクルに純水0.5 mlを添加し、イオン交換樹脂Amberlite (H+)を20 mg、アセトン0.1 ml入れて12時間攪拌した。ナノパーティクルから遊離した糖鎖をSpinfiltration (分子量分画30,000)によって回収した。

5 [糖鎖の質量分析]

ろ液をMALDI-TOF質量分析法によって解析した(図9)。ペプチド由来のシグナルは観察されず、糖鎖由来のシグナルのみが観察された(図9)。

得られた精製された糖鎖にGirard T (シグマ社製、糖鎖に4級アミンを付加する試薬でMALDI-TOFにおける糖鎖のシグナル感度を上げるために
10 市販されている)の付加を行った。サンプル(10 µl)に純水5 µl、20 mM Girard T (80% MeOH Solution) 10 µlを加え、90度で1時間放置した。得られたMALDI-TOFスペクトルを図10に示した。

図10はより明確に、糖鎖パターンのシグナルを得ることができた。

(3.3 Transferrinの糖鎖パターン解析)

15 同様の実験をTransferrinに対して行い、糖鎖パターンのシグナルを得た(図11)。上記3.2の場合と同様に、図11のサンプルをGirard T試薬で処理した後のMALDI-TOF MSスペクトルを図12に示す。図12はより明確に、糖鎖パターンのシグナルを得ることができた。

(3.4 ヒト血清に含まれる糖タンパク質の糖鎖パターン解析)

20 ヒトの血清の凍結乾燥物はシグマ社から購入した。血清には遊離のグルコースが含まれているため血清乾燥物(193 mg)をAcetate buffer (pH 5.2, 20 mM) 10 mlに溶解した後に、グルコースオキシダーゼ1.82 mgを加えて、Airでバブリングしながら30分、35℃で攪拌した。その後の操作は、上記の糖タンパク質と同様である。得られたヒト血清糖タンパク
25 糖鎖のパターンを図13に示した。上記3.2の場合と同様に、図13のサンプルをGirard T試薬で処理した後のMALDI-TOF MSスペクトルを

図14に示す。図14はより明確に、糖鎖パターンのシグナルを得ることができた。

(実施例4：糖鎖捕捉ポリマーを用いた糖鎖特異的回収の確認)

[糖鎖捕捉過程]

5 糖鎖捕捉ポリマー6の酢酸緩衝液(1mg/ml) 1mlに、・1-3, ・・1-6マンノトリオース(Dextran laboratories社製、300マイクログラム) および還元末端がメチル化された・1-3, ・・1-6マンノトリオース(Dextran laboratories社製、200マイクログラム)の混合物を加え、25℃で12時間放置した。2つのマイクロコン
10 (ミリポア社製)に溶液を分け(各500マイクロリットル)、10,000回転/分、10℃の条件で40分間遠心濾過を行なった。ポリマー濃縮液に超純水を200マイクロリットル添加し、再度同条件により遠心濾過を行なった。この操作は計2回繰り返した。濃縮液(数マイクロリットル)に超純水100マイクロリットルを添加し、糖鎖を捕捉したポリマー濃縮液を得た。

15 [糖鎖リリース過程]

得られたポリマー濃縮液にプロトン型イオン交換樹脂(アルドリッチ社製、Amberlite IR-120)を添加し、37℃で1時間振動攪拌した。溶液をマイクロコン(ミリポア社製)を用いて10,000回転/分、10℃の条件で30分間遠心濾過し、ろ液を回収した。

20 [質量分析]

マトリックス試薬として、2,5-ジヒドロキシベンゾイック酸(10mg/ml, Fluka社製)を用いて、ろ液をMALDI-TOF MS(Bruker社製、Biflex)によって質量分析した。結果を図15に示した。メチル基で保護されているため糖鎖捕捉ポリマーに結合できない“還元末端がメチル化された・1-3, ・・1-6マンノトリオース”由来のシグナルは観察されなかった。この結果は糖鎖捕捉ポリマーが糖鎖を特異的に結合できることを示して

いる。

(実施例 5 : キャスト法による糖鎖の分離精製過程の短縮)

糖鎖捕捉ポリマー 6 の酢酸緩衝液 (1 mg/ml) 500 マイクロリットルに、マンノペンタオース (フナコシ社製、1 mg) を添加した。そこにメタノール 1000 マイクロリットルを添加し 25℃ で 12 時間放置した。水溶液を MALDI-TOF Mass のプレートにキャストし、溶媒を自然蒸発させた。ポリマーをキャストしたプレートを水でよくリンスして、未反応の糖鎖を除いた。マトリックス試薬として 2, 5-ジヒドロキシベンゾイック酸 (10 mg/ml) を含む 10% トリフルオロ酢酸水溶液 (糖鎖をポリマーから切り離すのに必要) を、先のキャストフィルム上にマウントした。すべての溶媒を自然蒸発させた後に、質量分析測定を行った。マンノペンタオース由来のシグナルが得られた (図 16)。コントロール実験として、糖鎖捕捉能を持たない脂質 5 を光重合したポリマーで同様の実験をおこなった。コントロール実験ではマンノペンタオース由来のシグナルは得られなかった (図 16)。糖鎖捕捉ポリマーをキャストフィルムとすることで、糖鎖の分離精製過程を水洗のみに短縮できることが分かった。

(実施例 6 : 糖鎖捕捉ポリマーを表面にコーティングしたレプリカ作製プレートの作製方法)

レプリカ作製用プレートは標準的な方法である LB 法 (ラングミュア・ブロッジェット) 法を用い作製する。親水基と疎水基とが適度にバランスした両親媒性の成膜性分子で水面上に安定な単分子膜を形成し、それを基板の表面に移し取り、単分子膜を基板に移行させ、レプリカ作製用プレートを製造する。具体的には光重合性ヒドロキシルアミノ誘導体 4 (7 mg) と光重合性マトリクス分子 5 であるジペンタコサジイノイルホスファチジルコリン (30 mg) とを 10 ml のクロロホルムに溶解し、単分子膜は、展開溶液をクロロホルム溶媒に溶かし、10℃ ~ 25℃ の洗浄したバット (鉄製ほうろう仕上げ : 230 mm × 305 mm × 40 mm) に、4 本のストロー (ポリプロピレン製、外径 6 mm) の端部を斜めに

切り取り、隣接するストロー端部の尖った側を内側にしてひし形に配置すると共に、双方のストロー柔軟に変形する様にテフロン（登録商標）テープで連結した枠を作製し、その内側へマイクロシリンジ（ $100\mu\text{l}$ ）を用いて上記溶液を少しずつ滴下（溶液の滴下量は $40\sim 200\mu\text{l}$ ）展開した後、紫外線ランプ（8 W, 100V ）を 10cm の位置まで近づけて光照射を行い、重合する。これに顕微鏡観察用のカバーガラスを単分子膜の上から接触させ、乾燥してレプリカ作製用プレートとする。

（実施例7：レプリカ作製プレートを用いた糖鎖レプリカの作製方法）

凍結切片の顕微鏡観察外科手術により摘出し凍結した乳癌検体を、凍結切片作製装置を用いて -25°C で厚さ $4\mu\text{m}$ に薄切し、常法によりヘマトキシリン・エオシン染色を行った。乾燥後、組織切片を覆うように実施例X1で作製したレプリカ作製用プレートの単分子膜面を組織切片側に伏せて貼り付け密着テープで固定する。顕微鏡で、極細油性サインペンなどを用いて観察病変部位を適当にマーキングしておく。マイクロシリンジを用いて、ヒドラジン溶液またはグリコシダーゼ溶液をレプリカ作製用プレートとスライドガラスの隙間から注入し、 25°C から 38°C の恒温槽で反応させ、レプリカ作製用プレートに組織切片表面の糖鎖を転写する。転写して得られた糖鎖を実施例4の方法で、予めマーキングした部位にレーザーを照射して質量分析する。

（実施例8：糖鎖アレイ）

糖鎖固定化アレイによる抗体の検出

糖鎖を含有する卵巣癌由来細胞（悪性、および良性が以下のChienらの文献であらかじめ鑑別されている患者を選択し、DXチェン、PE. シュワルツ、CA125悪性子宮癌の検出ためのアッセイ、産婦人科学、75（4）：701-704、1990.）卵巣腫瘍の腫瘍マーカーとして認識されている糖たんぱく複合体CA125が含まれていると予想される患者唾液を採取する。各々の唾液からカートリッジカラムを用いて分子量 10000 以上の分画を分取濃縮し、

これをPBSにて希釈し（糖タンパク量として1000、200、40、10、1、0.1 ng/ μ L、各1 μ Lずつ）、ヒドラジン溶液で糖鎖を処理し、上記実施例X1にて作製したレプリカ作製プレートにアレイを形成するように点着した。直ちに点着後の固相担体を25℃、モイスチャーチャンバーにて1時間放置した後、1%BSA/0.05%Tween20-PBS（PBS-T）に1時間浸漬することでブロッキング処理し、糖鎖アレイを得た。この糖鎖アレイに抗CA125モノクローナル抗体を滴下し、モイスチャーチャンバー内にて25℃で1時間インキュベートした。次いで反応後のアレイを、PBS-Tで3回洗浄し、PBSでリンス後乾燥させ、得られた反応アレイを傾向標識抗IgG抗体を用いてラベルし、PBSでリンス後乾燥させ、アレイ表面の蛍光強度をスキャニング装置で測定する。尚、標識などの全般的な分子生物学的手法は、「分子クローニング—研究室マニュアル」第2版、Sambrook、FritschおよびManiatis（Cold Spring Harbor Laboratory、1989）、または「分子生物学の最新プロトコル」、1-3巻、F. M. Asubel、R. BrentおよびR. E. Kingston編、John Wiley出版、1998に記載の任意の方法に従うことができる。

以上のように、本発明の好ましい実施形態を用いて本発明を例示してきたが、本発明は、特許請求の範囲によってのみその範囲が解釈されるべきであることが理解される。本明細書において引用した特許、特許出願および文献は、その内容自体が具体的に本明細書に記載されているのと同様にその内容が本明細書に対する参考として援用されるべきであることが理解される。

産業上の利用可能性

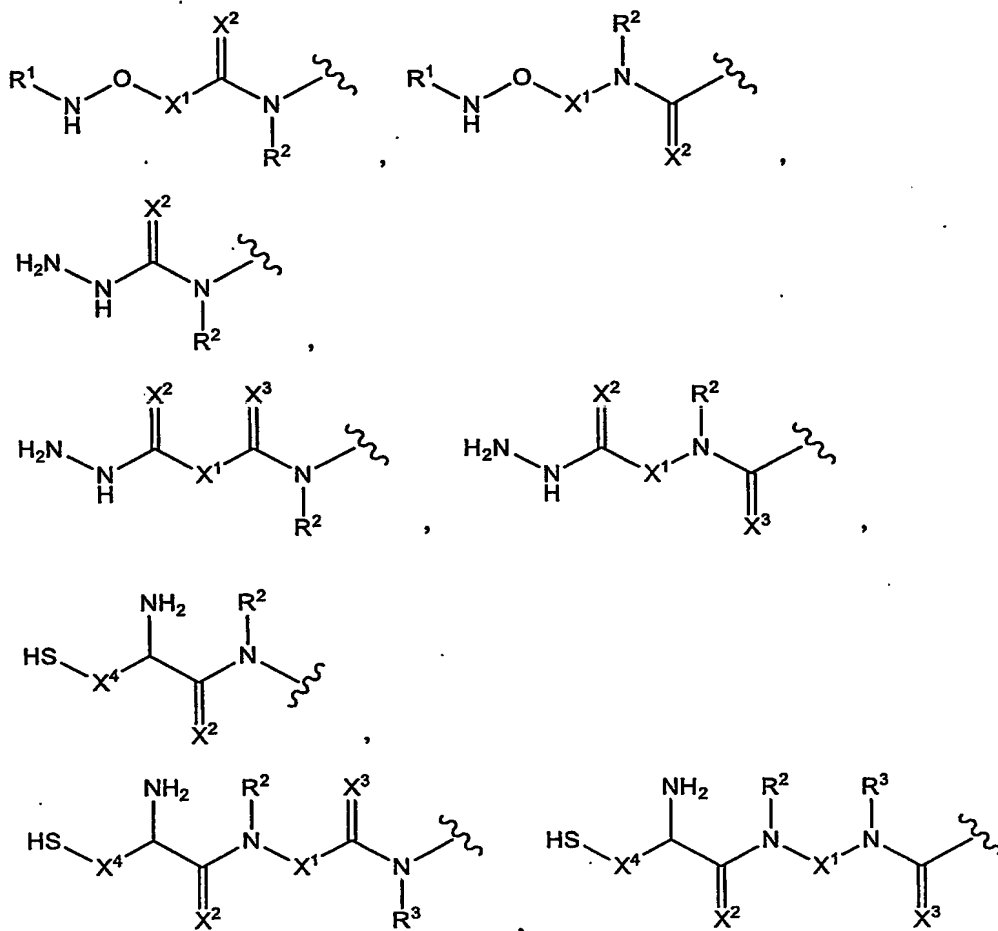
本発明の方法により、細胞または生体試料に由来する糖タンパク質、糖脂質などの複合糖脂質を効率よく分離・精製・濃縮し、狭雑するタンパク質、脂質などの成分を予め試料から除きとることにより、質量分析などの直接解析方法を容易

にする。また、病理切片に由来する糖鎖を二次元像として移し取ることが可能になる。また、本発明により開示された糖鎖捕捉ポリマーを、*in vivo* 酵素などとの組み合わせにより、適当な前処理を施した生体表面に接触させることにより、採取不可能であった腺組織に付属する管の細胞（乳管、胆管など）の内腔

5 5 に由来する糖鎖を分取することができる。分取した糖鎖組成物は、ワクチン等の医薬品、健康食品、残さタンパク質又は脂質は抗原性を低減した医薬品、低アレルギー食品として利用可能である。

請 求 の 範 囲

1. 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質。
2. 前記物質と前記糖鎖との相互作用の程度は、MALDI-TOFにおいてレーザー照射したときの必要な解離エネルギーが少なくとも5 eVである、請求項1に記載の物質。
3. 支持体に結合可能である、請求項1に記載の物質。
4. 前記物質は、アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を含む、請求項1に記載の物質。
5. 前記官能基は、ヒドロキシルアミノ基、N-アルキルヒドロキシルアミノ基、ヒドラジド基、チオセミカルバジド基およびシステイン残基からなる群より選択される、請求項4に記載の物質。
6. 前記相互作用は、共有結合を含む、請求項1に記載の物質。
7. 前記相互作用は、オキシム結合、ヒドラゾン結合、チオセミヒドラゾン結合、ペルヒドロチアジン環形成またはチアゾリジン環形成を含む、請求項1に記載の物質。
8. 一般式 (I) : $X-Y-Z$ (I)
[式中、Xは式：

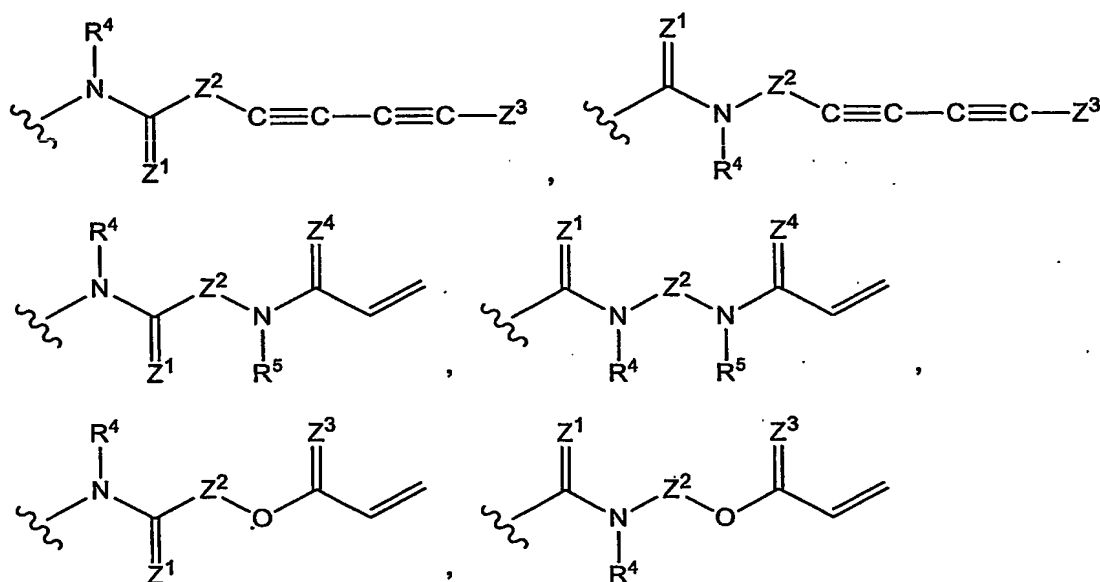


(式中、 X^1 は置換されていてもよいアルキレンまたは置換されていてもよいアルケニレンであり、 X^2 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^3 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^4 はメチレンまたはエチレンであり、 R^1 は水素原子またはアルキルであり、 R^2 および R^3 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである)で表される基であり；

Yは、単結合； $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンであるか；または、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェ

ニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり（式中、 R^a および R^b はそれぞれ独立して、水素原子またはアルキルである）；

Zは、式：



5

（式中、 Z^1 は酸素原子または硫黄原子であり、 Z^2 および Z^3 はそれぞれ独立してフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンまたはフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり、 Z^4 は酸素原子または硫黄原子であり、 R^4 および R^5 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである）で表される基である] で表される、請求項1に記載の物質。

10

9. 請求項8に記載の物質を重合させて得られる、物質。

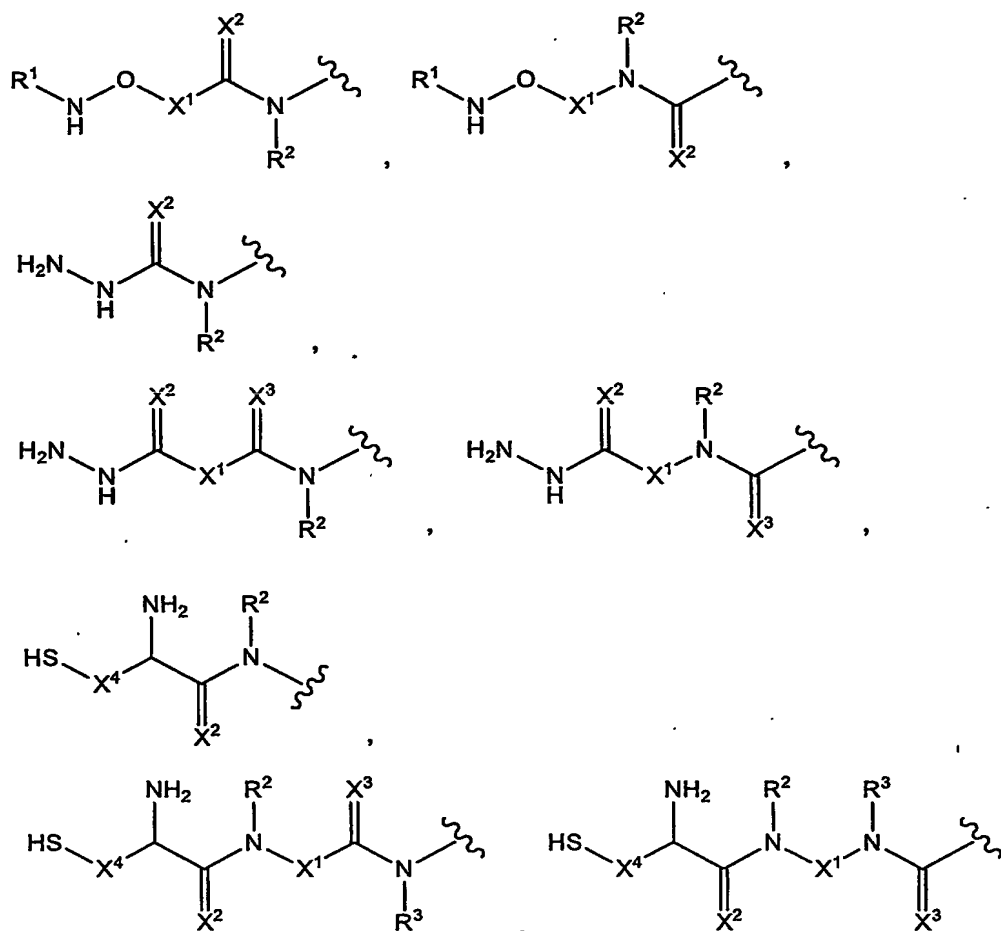
10. 前記重合は、紫外線照射によって開始される、請求項9に記載の物質。

11. 一般式(I)で表される化合物のZ部位を支持体上に物理吸着させて得られる単分子膜を重合させて得られる、請求項9に記載の物質。

15

12. 一般式(I)： $X-Y-Z$ (I)

[式中、Xは式：

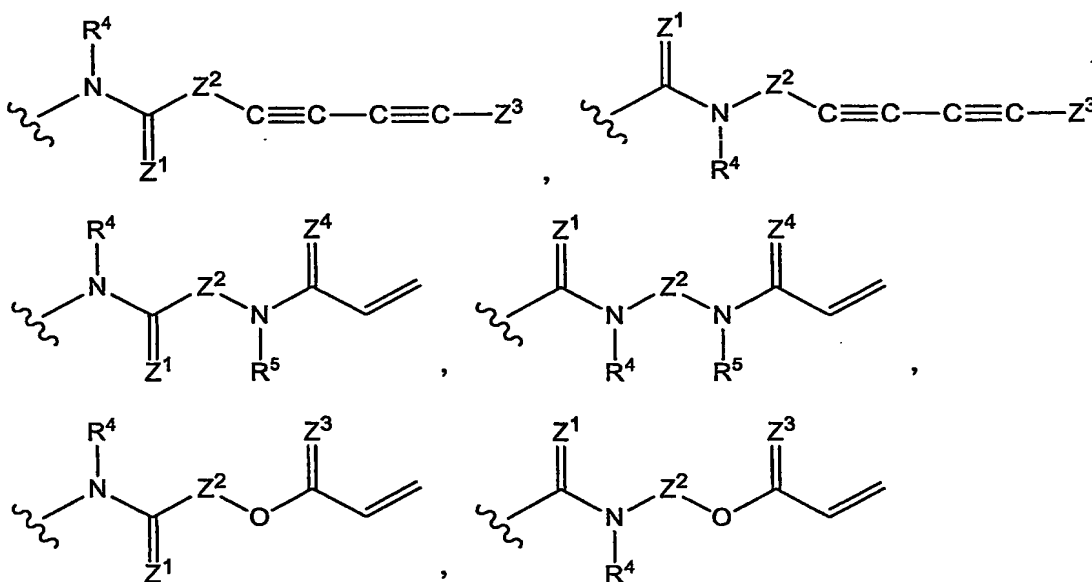


(式中、 X^1 は置換されていてもよいアルキレンまたは置換されていてもよいアルケニレンであり、 X^2 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^3 は酸素原子または硫黄原子であり、 X^4 はメチレンまたはエチレンであり、 R^1 は水素原子またはアルキルであり、 R^2 および R^3 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである)で表される基であり；

Yは、単結合； $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンであるか；または、 $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-N(R^a)-C(=O)-$ 、 $-C(=O)-N(R^b)-$ 、および置換されていてもよいフェ

ニレンからなる群から選択される少なくとも1つの基が介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり（式中、 R^a および R^b はそれぞれ独立して、水素原子またはアルキルである）；

Zは、式：



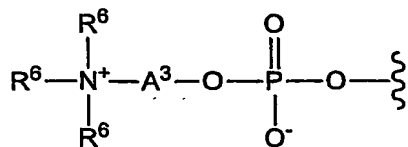
5

（式中、 Z^1 は酸素原子または硫黄原子であり、 Z^2 および Z^3 はそれぞれ独立してフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルキレンまたはフェニレンが介在していてもよく、置換されていてもよいアルケニレンであり、 Z^4 は酸素原子または硫黄原子であり、 R^4 および R^5 はそれぞれ独立して水素原子またはアルキルである）で表される基である」で表される化合物；および

10

一般式 (I I) : A^1-A^2 (I I)

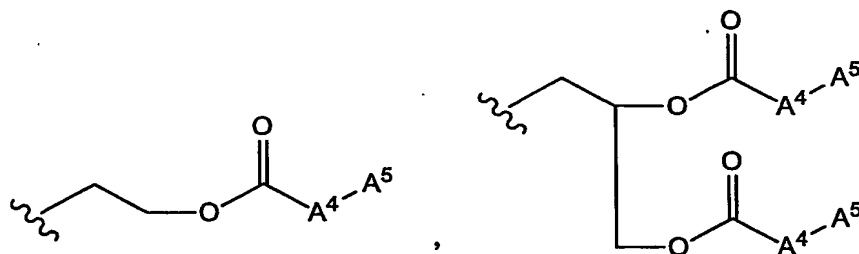
〔式中、 A^1 は $H(OCH_2CH_2)_nO-$ (n は、1~5の整数である) または式：



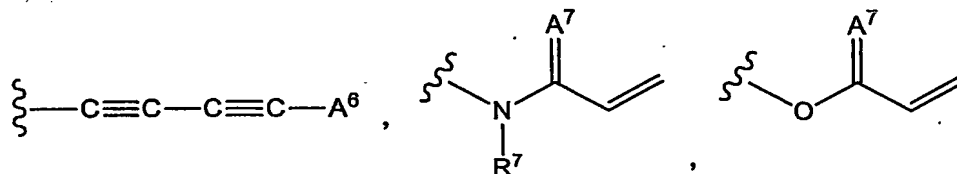
（式中、 A^3 はアルキレンであり、 R^6 は同一にアルキルである）で表される基であり；

15

A^2 は式：



(式中、 A^4 は同一にアルキレンであり、 A^5 は同一に式：



- 5 (A⁶はアルキレンであり、A⁷は酸素原子または硫黄原子であり、R⁷は水素原子またはアルキルである) で表される基である] で表される化合物を重合させて得られる共重合体である、請求項1に記載の物質。

13. 前記重合は、紫外線照射によって開始される、請求項12に記載の物質。

14. 一般式 (I I) で表される化合物のモル分率は、0.1～0.9である、請求項12に記載の物質。

15. 一般式 (I) で表される化合物の Z 部位および一般式 (I I) で表される化合物の A² 部位を支持体上に物理吸着させて得られる単分子膜を重合させて得られる、請求項 12 に記載の物質。

16. 一般式 (I) で表される化合物および一般式 (II) で表される化合物を含む混合物の水分散体またはキャスト膜を重合させて得られる、請求項 12 に記載の物質。

17. 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む、糖鎖捕捉担体。

18. 請求項9または12に記載の物質が支持体上に移し取られた、糖鎖捕捉担体。

19. 以下の工程：

A) アルデヒド基と流体中で反応し得る官能基を提供する工程；および
B) 該官能基を所望の物質に結合させる工程、
を包含することを特徴とする、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を合成する方法。

5 20. 以下の工程：

a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、
該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質とが反応し得る条件下
で、接触させる工程；

10 b) 該流体相から、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との複合体を
取り出す工程；および

c) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖または糖鎖含有物質との間の相互作用
が少なくとも一部解消するような条件下に曝す工程、
を包含することを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮ま
たは精製する方法。

15 21. さらに、前記工程 a) の前に、前記試料中のアルデヒド基を遊離させる工
程を包含する、請求項 20 に記載の方法。

22. 前記アルデヒド基を遊離させる工程は、グリコシダーゼによる処理および
／またはヒドラジン分解を包含する、請求項 21 に記載の方法。

23. さらに、

20 d) 前記糖鎖含有物質を糖鎖とそれ以外の部分とに分離する条件に、前記試料
を供する工程、
を包含する、請求項 20 に記載の方法。

24. 以下：

a) 試料導入部；

25 b) 流体相を収容し得る空間を有する容器；

c) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体、を備え、

該容器は、該試料導入部と流体連絡していることを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮または精製する装置。

25. 以下：

A)

- 5 a) 試料導入部；
 b) 流体相を収容し得る空間を有する容器；
 c) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；を備え、
該容器は、該試料導入部と流体連絡している、
装置；

- 10 B) 該流体相において、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との複合体を選択する手段；
ならびに

- C) 該複合体を、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖との間の相互作用が少なくとも一部
解消するような条件下に曝す手段、
を備えることを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮また
15 は精製するシステム。

26. 以下の工程：

- a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を提供する工程；
 b) 該糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と該支持体とを相互作用させて糖鎖
捕捉担体を作製する工程；および
20 c) 該糖鎖捕捉担体を容器に固定する工程、
を包含することを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分離、濃縮ま
たは精製する装置を製造する方法。

27. 以下の工程：

- a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、
25 該試料とを、該糖鎖捕捉担体と該糖鎖とが反応し得る条件下で、接触させる工程；
 b) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体および該試料を曝す

工程；および

c) 該糖鎖捕捉担体と相互作用した物質を同定する工程、
を包含することを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する方法。

28. 前記同定工程 c) はマスペクトル分析を含む、請求項 27 に記載の方法。

5 29. 以下の工程：

a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体の
該物質が配置されていない面を、固体箔に接触させる工程；および

b) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料を、該固体箔に接触させる工程、
を包含することを特徴とする、糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料の糖鎖
10 レプリカを作製するための方法。

30. 以下：

a) 固体箔；

b) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体で
あって、該支持体は該固体箔と相互作用する、支持体；および

15 c) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料に由来する成分であって、該成分は糖鎖と特異的に相互作用し得る物質に捕捉されている、成分、
を含むことを特徴とする、糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料の糖鎖レプリカ。

31. 以下の工程：

20 a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された、平面展開した支持体の
該物質が配置されていない面を、固体箔に接触させる工程；

b) 糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料を、該固体箔に接触させる工程；
および

c) 該固体箔の表面に存在する糖鎖を分析する工程、
25 を包含することを特徴とする、糖鎖を含むかまたは含むと予想される試料上の糖鎖を分析する方法。

3 2. 以下：

- a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；および
- b) 糖鎖を同定する手段、

を含むことを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する装置。

- 5 3 3. 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質が配置された支持体を含む、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析するデバイス。

3 4. 以下の工程：

- a) 請求項 3 3 に記載のデバイスを用いて、該被験体に由来する試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する工程、

- 10 を包含することを特徴とする、被験体の診断または鑑別のための方法。

3 5. 以下：

- a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体；
- b) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体および該試料を曝す手段；および

- 15 c) 糖鎖を同定する手段、
- を含むことを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析するシステム。

3 6. 以下の工程：

- a) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を提供する工程；および
- b) 該糖鎖と特異的に相互作用し得る物質と該支持体とを相互作用させて糖鎖捕捉担体を作製する工程、

- 20 を包含することを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質を分析する装置を製造する方法。

3 7. 以下の工程：

- a) 支持体を提供する工程；

- 25 b) 糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を所望の配列で配置する工程、
- を包含することを特徴とする、糖鎖アレイを作製するための方法。

38. 以下の工程：

a) 流体相中で、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体と、
該糖鎖または糖鎖含有物質とを相互作用させて固定する工程；

5 b) 該糖鎖捕捉担体と、該試料とを、該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異
的に結合する物質と該糖鎖とが反応し得ると想定される条件下で、接触させる工
程；

c) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体と該試料との混合物
を曝す工程；および

10 d) 該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を同定する工程、
を包含することを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的
に結合する物質を分析する方法。

39. 前記糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質は、抗体また
はレクチンである、請求項38に記載の方法。

40. 以下：

15 a) 該糖鎖または糖鎖含有物質が特異的相互作用により固定された、糖鎖と特
異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体、
を含むことを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結
合する物質を分析するためのデバイス。

41. 以下：

20 a) 該糖鎖または糖鎖含有物質が特異的相互作用により固定された、糖鎖と特
異的に相互作用し得る物質を含む糖鎖捕捉担体を含む、デバイス；

b) 試料導入部；

c) 所望のストリンジェンシーの条件下に該糖鎖捕捉担体と該試料との混合物
を曝す手段；および

25 d) 該糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的に結合する物質を同定する手段、
を包含することを特徴とする、試料中の糖鎖または糖鎖含有物質に対して特異的

に結合する物質を分析するシステム。

4 2. 糖鎖を含む試料を、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質で接触し、その後相互作用した試料中の糖鎖を分離することによって得られる、糖鎖含量が上昇した糖鎖組成物。

- 5 4 3. 前記糖鎖と特異的に相互作用し得る物質は、任意の糖鎖と所定のレベル以上で特異的に相互作用し得る、請求項 4 2 に記載の糖鎖組成物。

図 1

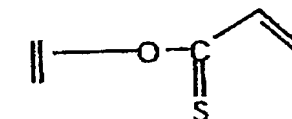
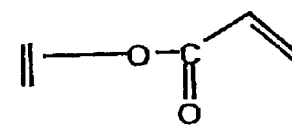
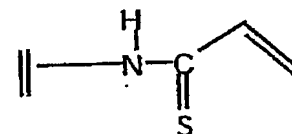
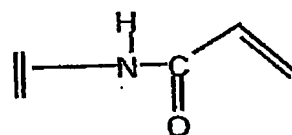
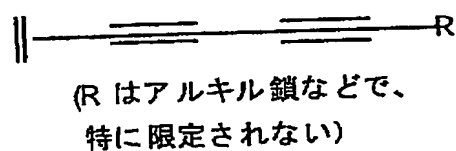
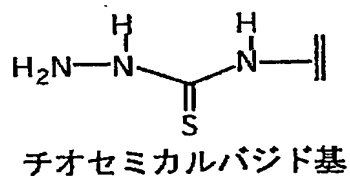
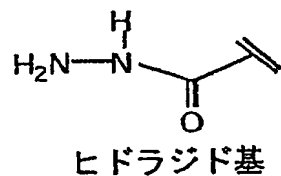
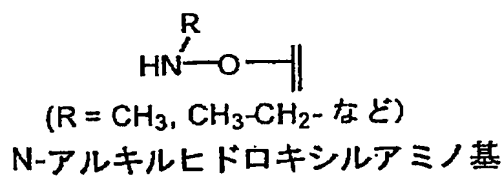
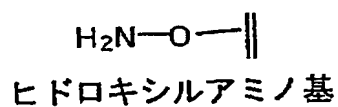
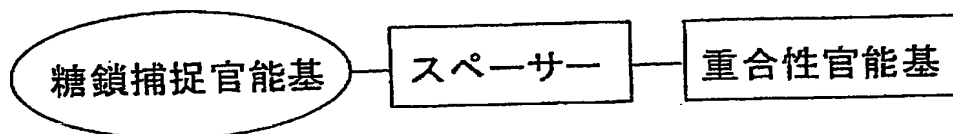
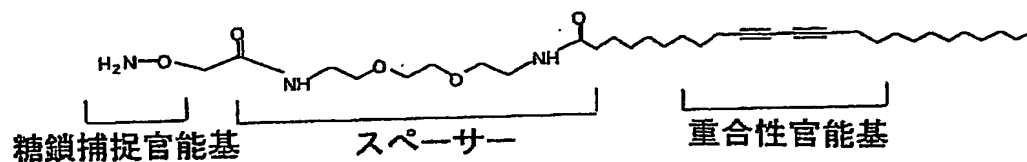


図 2

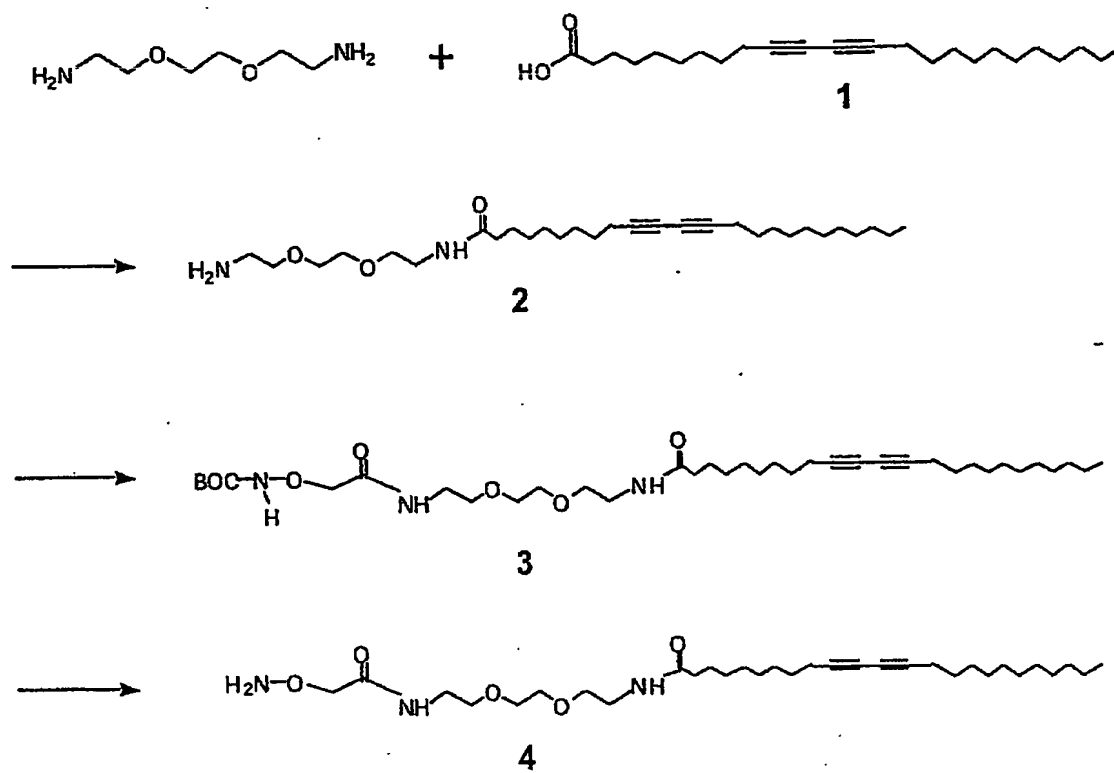
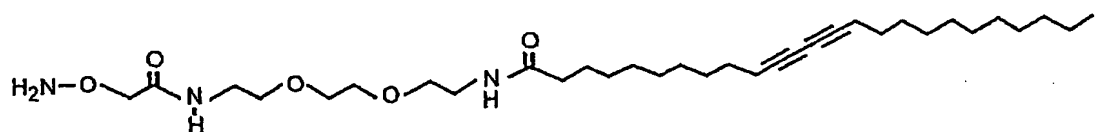
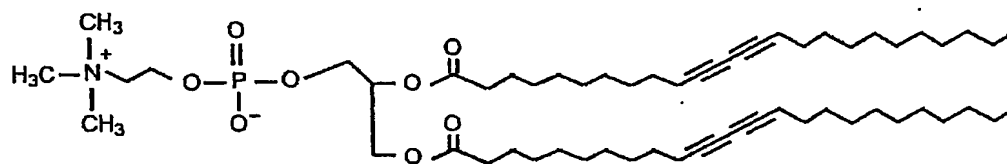
スキーム1：光重合性ヒドロキシシルアミノ誘導体
への合成経路

図 3



4 (光重合性ヒドロキシルアミノ誘導体)

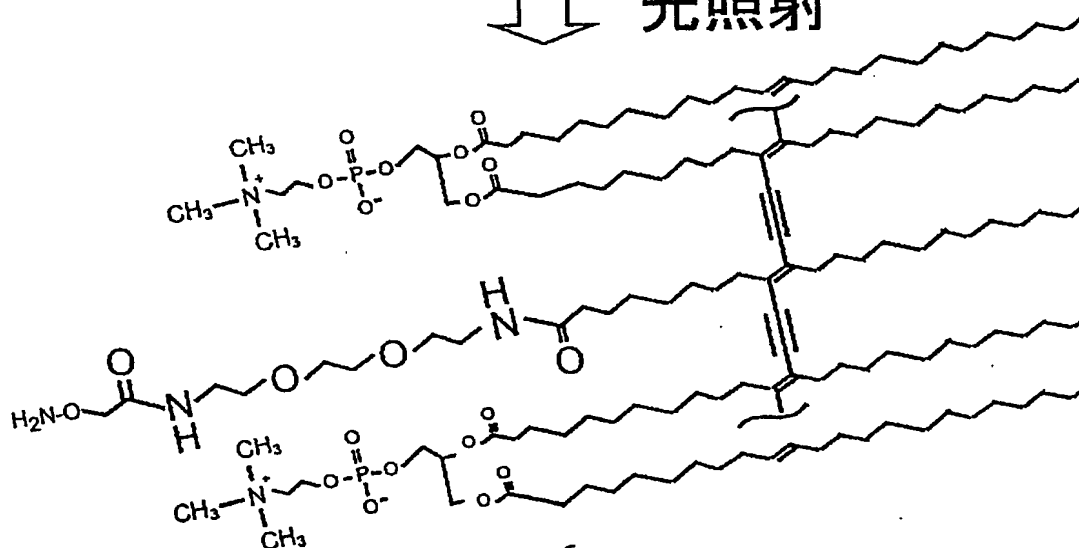
+



5 (光重合性マトリクス分子)



光照射



6

糖鎖捕捉ポリマーの例

図 4

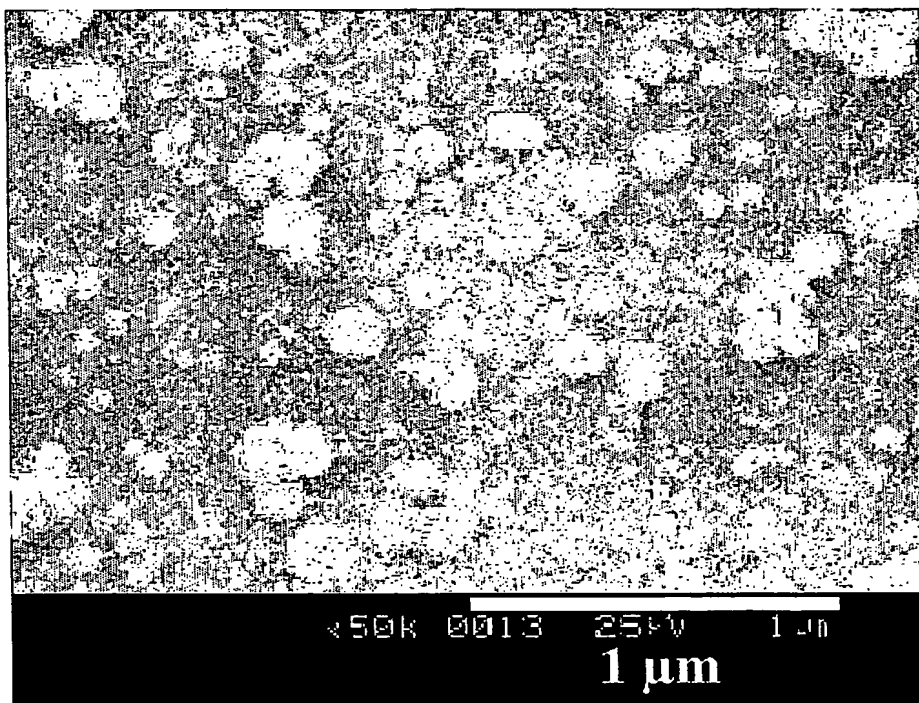


図 5

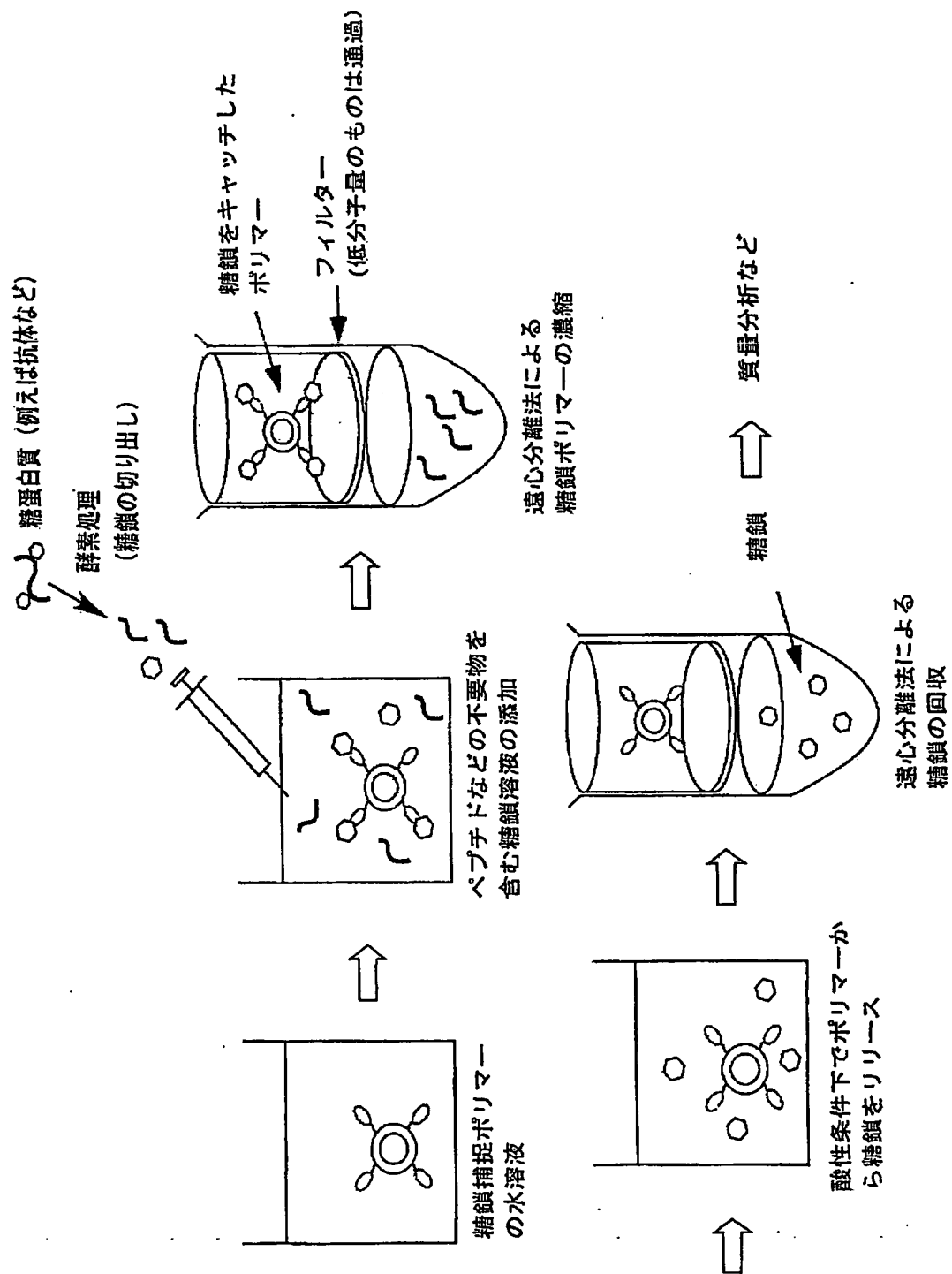


图 6

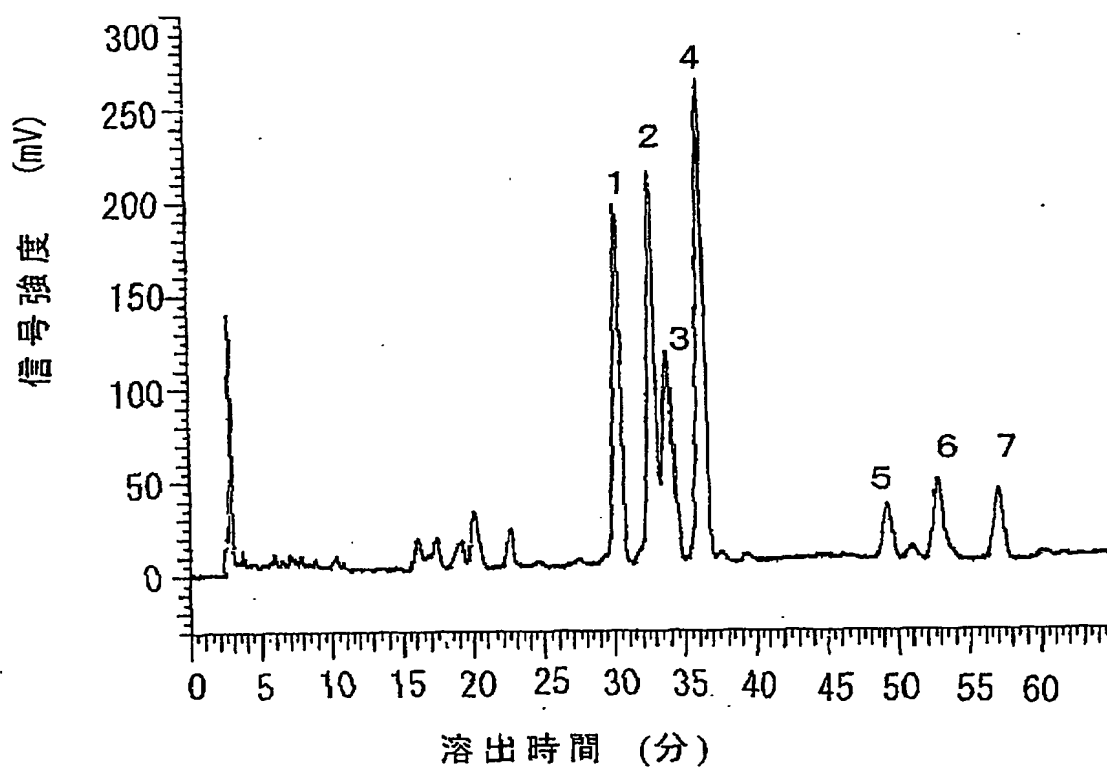


図 7

ピーク番号	糖鎖構造	割合 (%)
1	$\begin{array}{l} \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{F}\alpha 1, 6 \\ \text{M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \end{array}$	19
2	$\begin{array}{l} \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{F}\alpha 1, 6 \\ \text{M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \end{array}$	22
3	$\begin{array}{l} \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{F}\alpha 1, 6 \\ \text{M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \end{array}$	15
4	$\begin{array}{l} \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{F}\alpha 1, 6 \\ \text{M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \end{array}$	28
5	$\begin{array}{l} \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{GN}\beta 1, 4\text{-M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \\ \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{F}\alpha 1, 6 \\ \text{M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \end{array}$	4
6	$\begin{array}{l} \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{GN}\beta 1, 4\text{-M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \\ \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \\ \text{及び} \\ \text{GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{GN}\beta 1, 4\text{-M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \\ \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{F}\alpha 1, 6 \\ \text{M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \end{array}$	7
7	$\begin{array}{l} \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 6 \\ \text{GN}\beta 1, 4\text{-M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \\ \text{G}\beta 1, 3\text{-GN}\beta 1, 2\text{-M}\alpha 1, 3 \end{array} \begin{array}{l} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{l} \text{F}\alpha 1, 6 \\ \text{M}\beta 1, 4\text{-GN}\beta 1, 4\text{-GN} \end{array}$	5

図 8

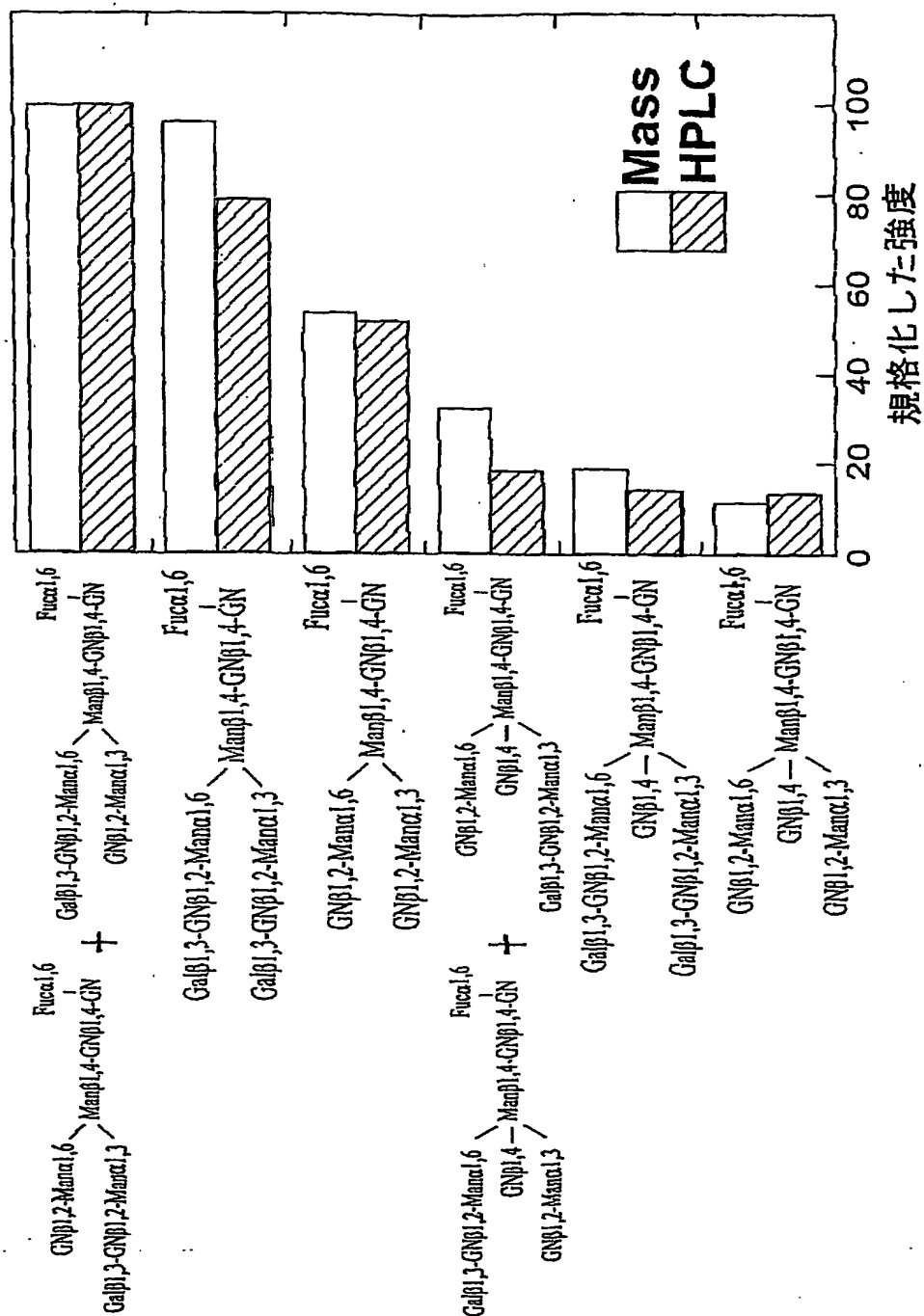


図 9

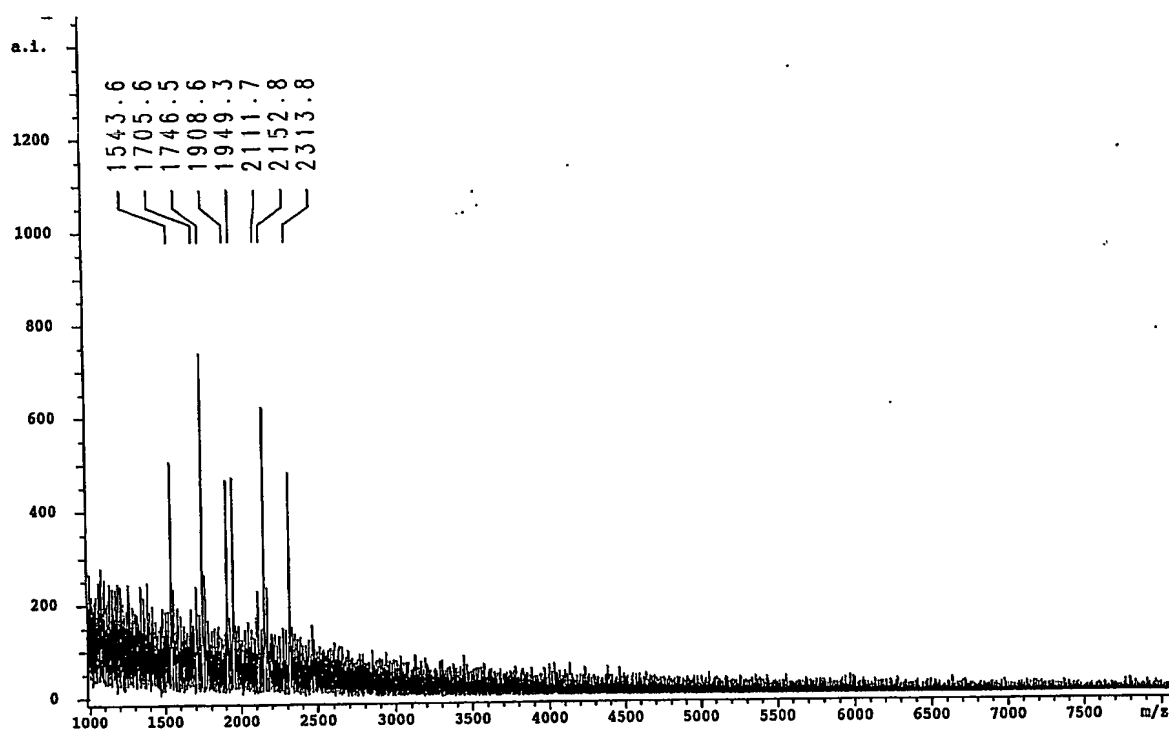


図 10

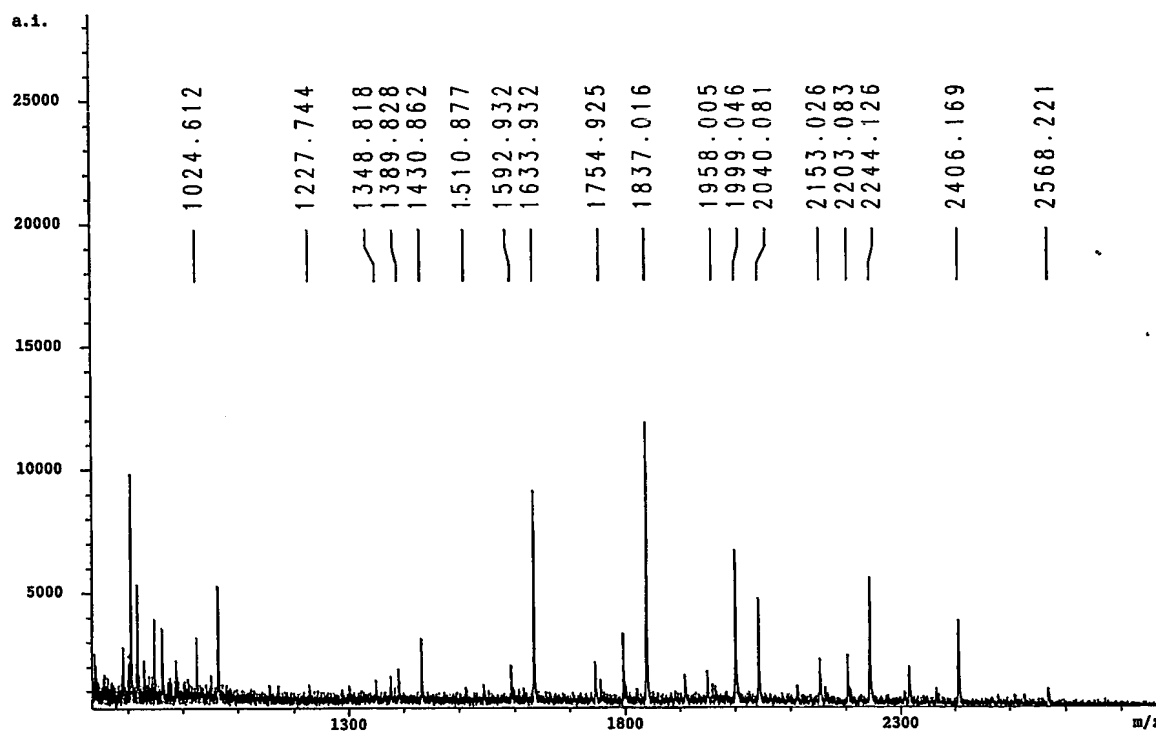


図 1 1

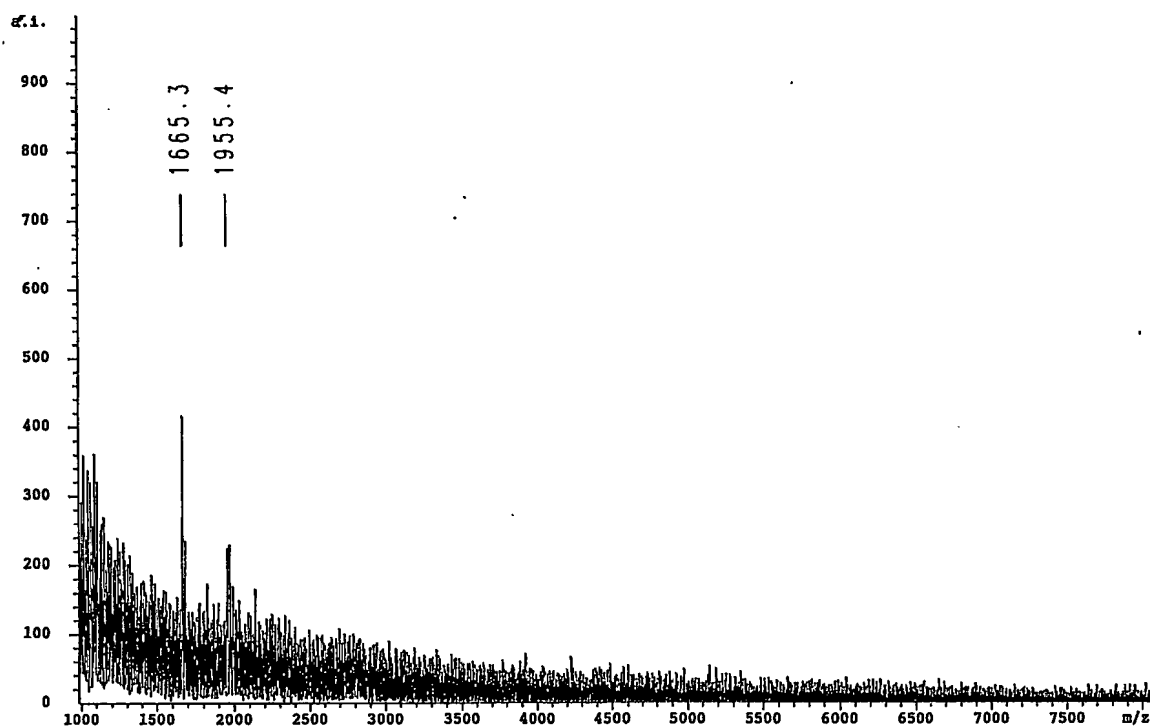


図 12

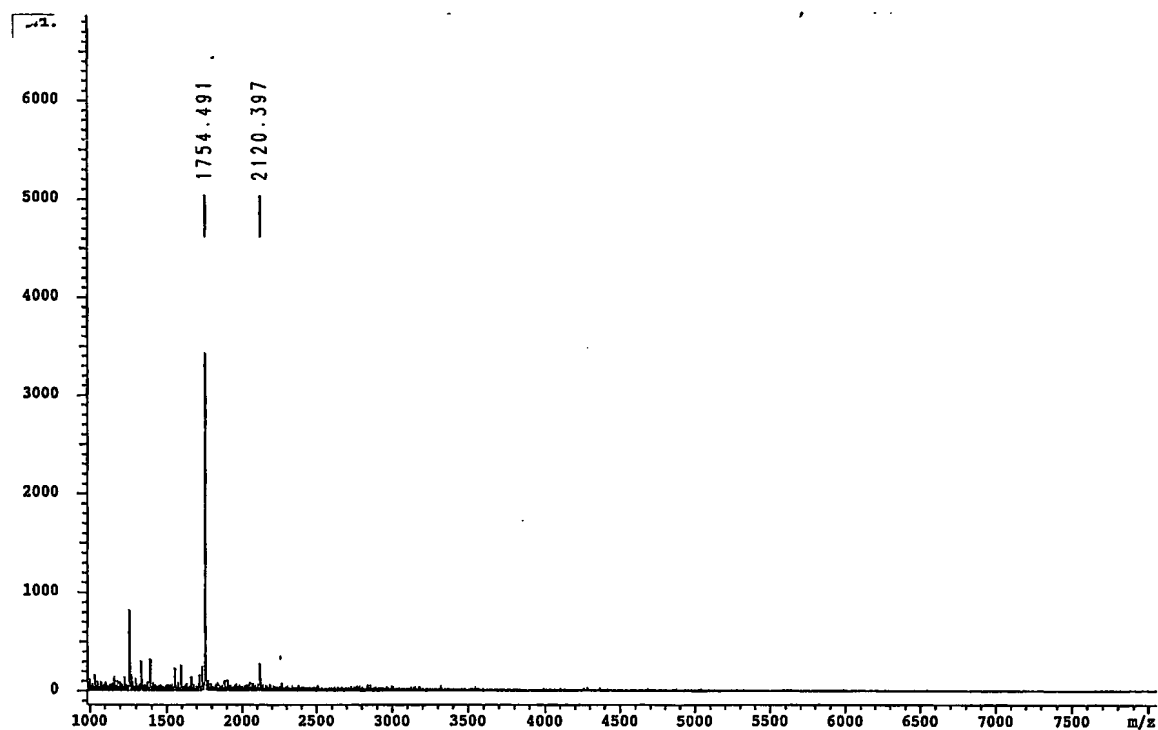


図 13

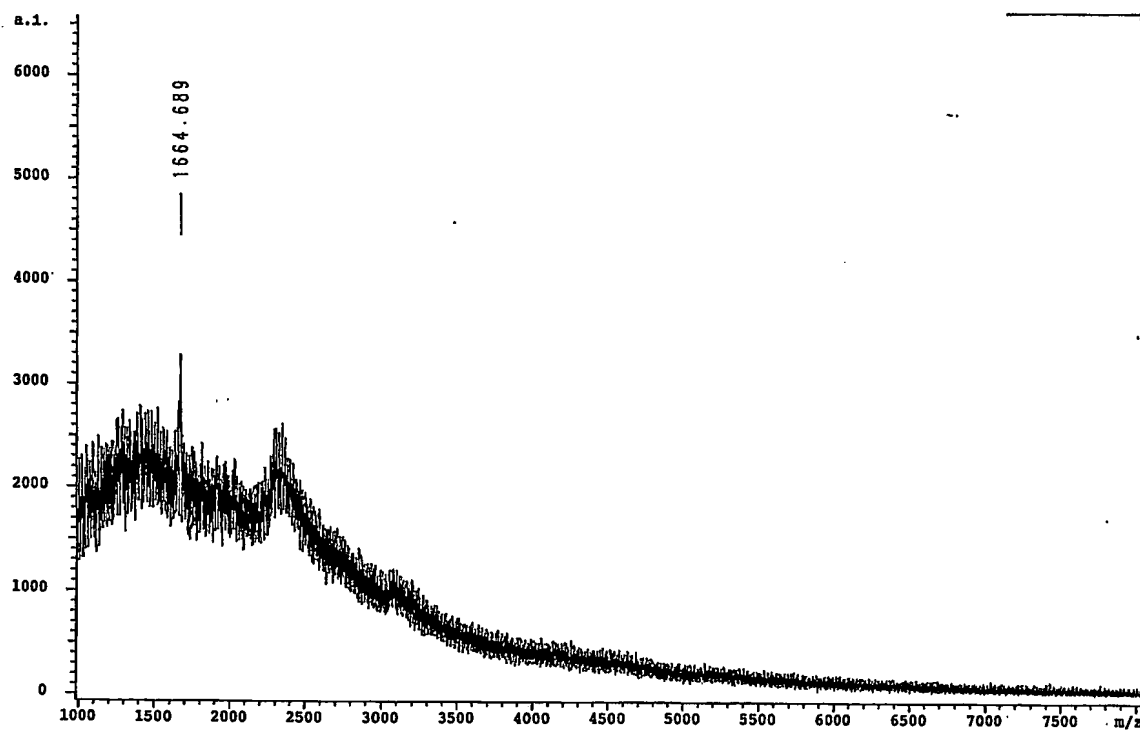


図 14

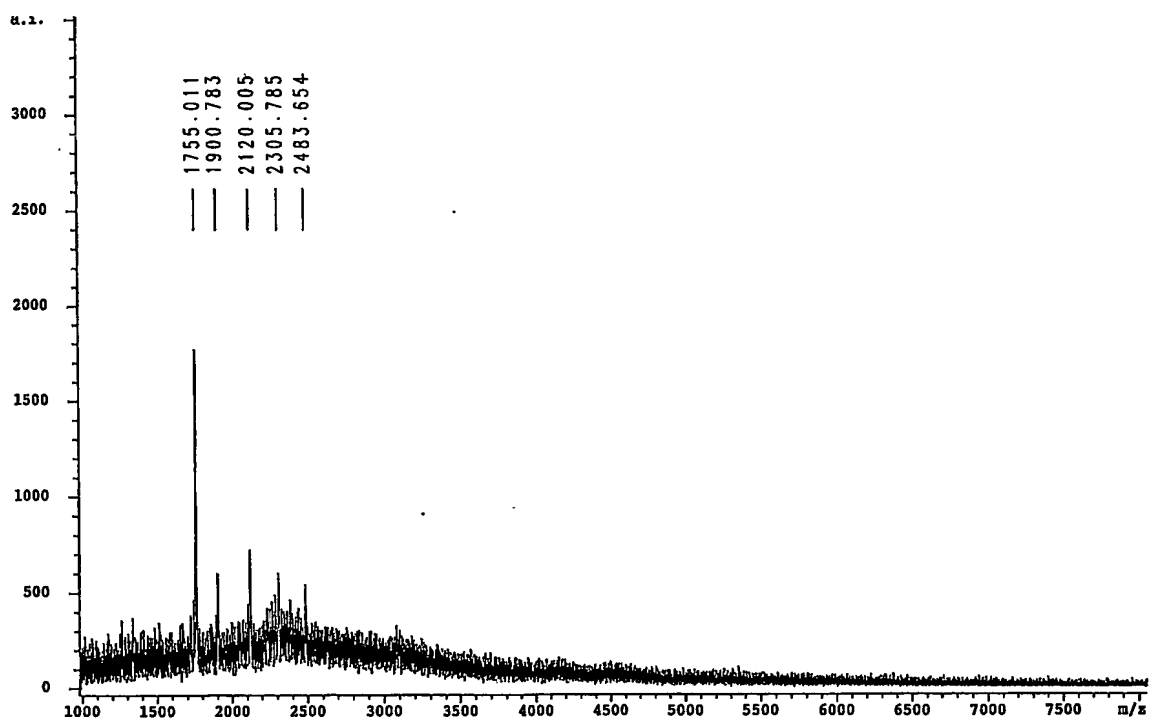


図 15

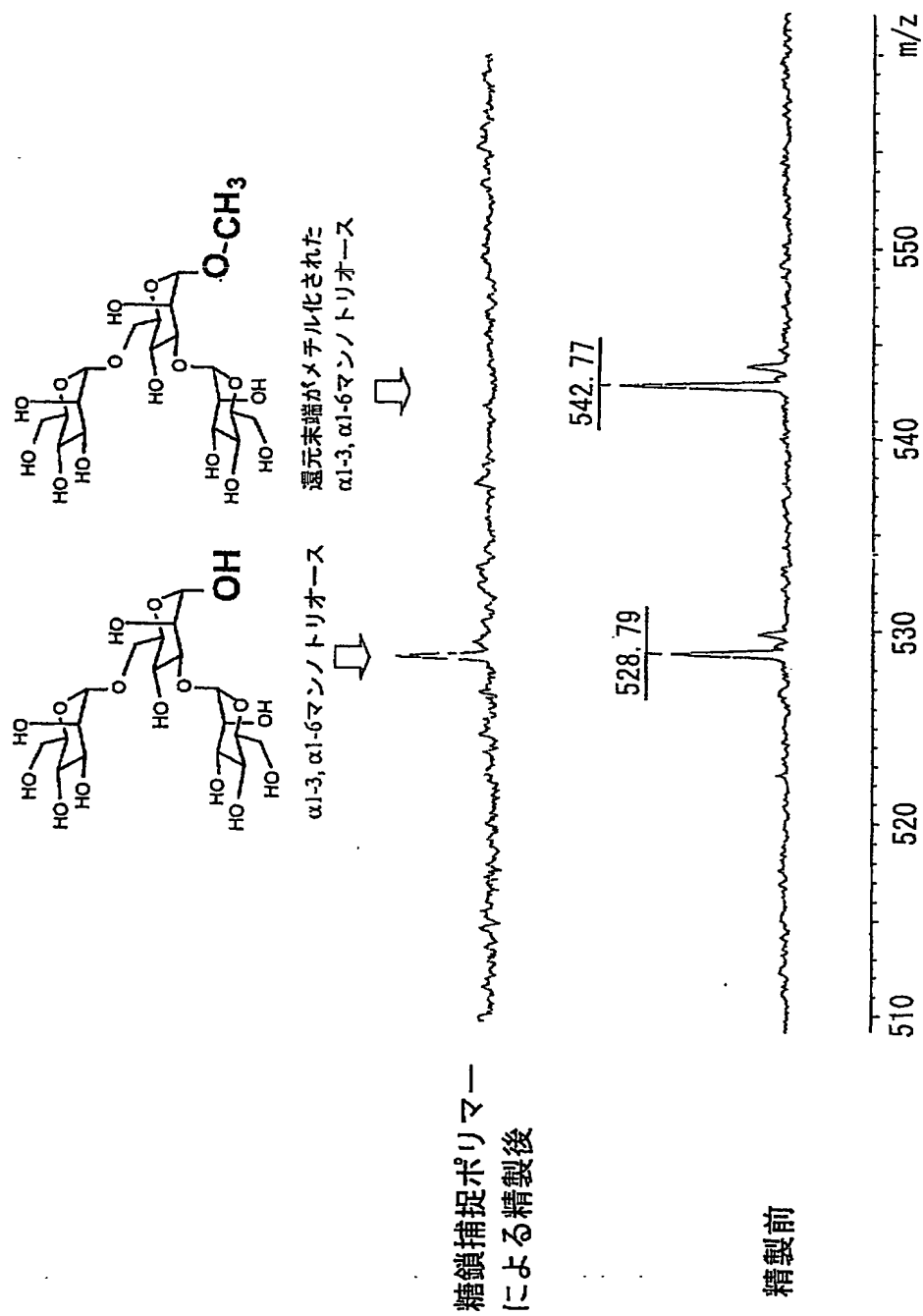
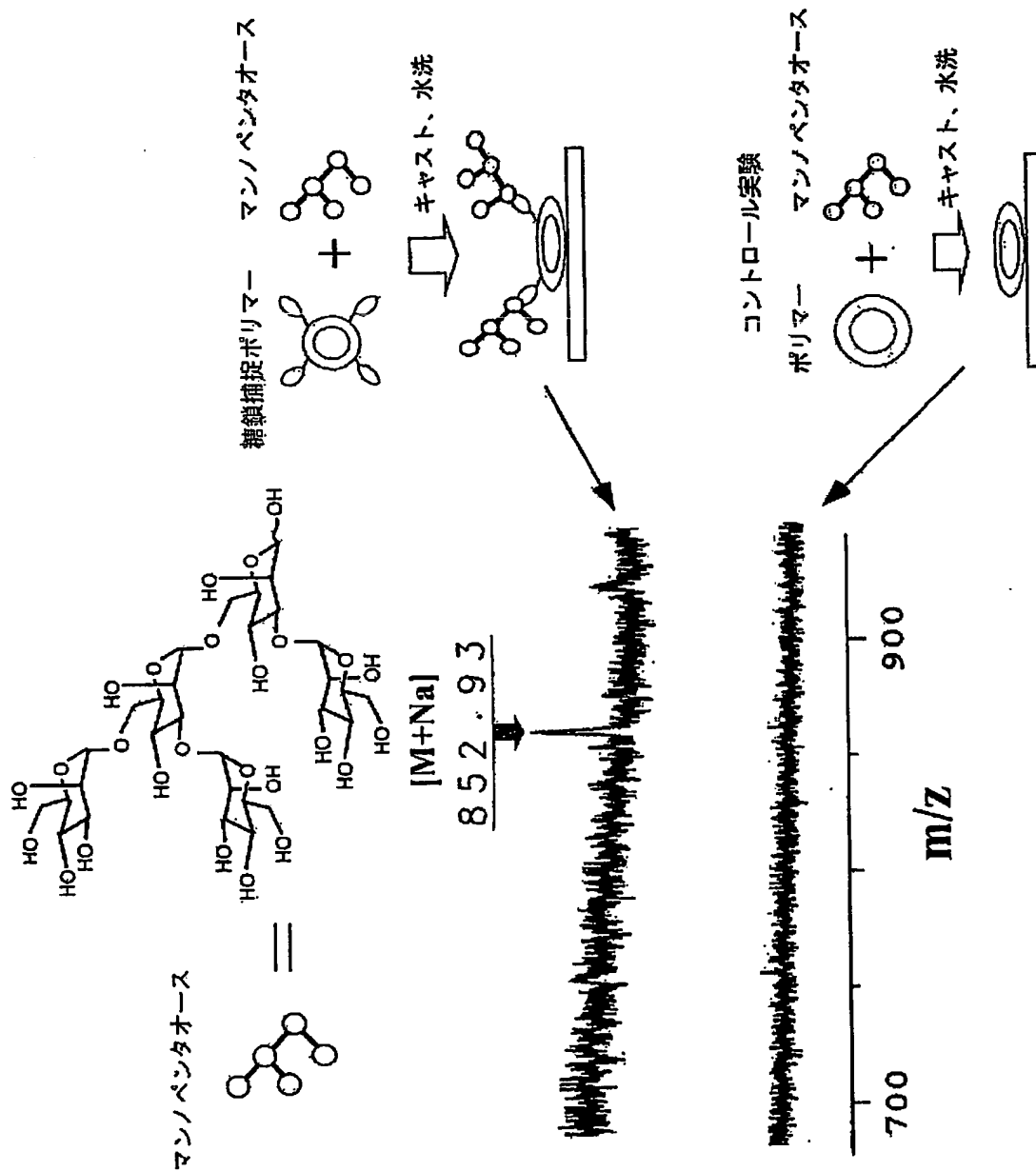


図 16



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP03/16841

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ C07C239/20, C08F38/00, C07H1/08, C12P19/04, G01N33/53

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ C07C239/20, C08F38/00, C07H1/08, C12P19/04, G01N33/53

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)
CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	JP 58-53757 A (Denki Kagaku Kogyo Kabushiki Kaisha), 30 March, 1983 (30.03.83), (Family: none)	1-7 8-16, 18
X Y	JP 60-163667 A (Asahi Chemical Industry Co., Ltd.), 26 August, 1985 (26.08.85), (Family: none)	1-3 1-7
X Y	JP 62-228273 A (Fujitsu Ltd.), 07 October, 1987 (07.10.87), (Family: none)	1-3 1-7

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C. ☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"E" earlier document but published on or after the international filing date	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"&" document member of the same patent family
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	

Date of the actual completion of the international search 15 March, 2004 (15.03.04)	Date of mailing of the international search report 06 April, 2004 (06.04.04)
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office	Authorized officer
Facsimile No.	Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP03/16841

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	EP 399464 A2 (ISHIKAWA, Ei-ji; SUMITOMO PHARMA CEUTICALS CO., LTD.), 28 November, 1990 (28.11.90), & JP 3-73852 A	1-3 1-7
Y	JP 2001-89494 A (Wako Pure Chemical Industries, Ltd.), 03 April, 2001 (03.04.01), (Family: none)	1-7

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/16841

Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☐ Claims Nos.:
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2. ☐ Claims Nos.:
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. ☐ Claims Nos.:
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

[Classification of the Invention]

(1 and 2), (3), (4 and 5), (6), (7), (8-16 and 18), (17), (19) (20-22), (23), (24), (25), (26), (27 and 28), (29), (30), (31), (32), (33), (34), (35), (36), (37), (38 and 39), (40), (41), and (42 and 43)

[Reasons]

See extra sheet

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. ☒ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
Claims (1 and 2), (3), (4 and 5), (6), (7), and (8-16 and 18)
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
☒ No protest accompanied the payment of additional search fees.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/16841

Continuation of first sheet (1)

Box II Continuation of observation where unity of invention is lacking
(Continuation of item 3 of first sheet)

[Reasons]

The subject matters of the respective claims (groups) shown in the [Classification of the Invention] relate to a substance itself which can specifically interact with sugar chains or to an invention utilizing the substance. However, the "substance which can specifically interact with sugar chains", which is a matter common among these, includes many substances known to persons skilled in the art, such as, e.g., lectin and a sugar chain-recognitive antibody. Furthermore, to use any of these substances to immobilize a sugar chain is a known technical matter as apparent from the fact that it is disclosed in document 1 (JP 60-163667 A (Asahi Chemical Industry Co., Ltd.)), document 2 (JP 62-228273 A (Fujitsu Ltd.)), and document 3 (JP 3-73852 A (Eiji ISHIKAWA, Sumitomo Pharmaceuticals Co., Ltd.)).

Consequently, the subject matters of the claims (groups) shown in the [Classification of the Invention] are considered to have no technical relationship among these which involves any identical or corresponding special technical feature.

No documents denying the novelty of the compound represented by the general formula (I) given in claim 8 were found. Claims 8-16 and 18 were hence classified into one group of inventions.

Therefore, the subject matters of the claims (groups) shown in the [Classification of the Invention] cannot be regarded as a group of inventions so linked as to form a single general inventive concept. The number of inventions disclosed in this international application is considered to be 27.

Since the applicant made payment for additional fees corresponding to the number of additional inventions, i.e., 5, an international search report is made with respect to claims (1 and 2), (3), (4 and 5), (6), (7), and (8-16 and 18) among the claims (groups) given in the [Classification of the Invention].

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C07C239/20、C08F38/00、C07H1/08、C12P19/04、
G01N33/53

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C07C239/20、C08F38/00、C07H1/08、C12P19/04、
G01N33/53

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CAPLUS (STN)、CAOLD (STN)、REGISTRY (STN)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X A	JP 58-53757 A (電気化学工業株式会社) 1983. 03. 30 (ファミリーなし)	1-7 8-16, 18
X Y	JP 60-163667 A (旭化成工業株式会社) 1985. 08. 26 (ファミリーなし)	1-3 1-7
X Y	JP 62-228273 A (富士通株式会社) 1987. 10. 07 (ファミリーなし)	1-3 1-7

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

15. 03. 2004

国際調査報告の発送日

06. 4. 2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

藤森 知郎

4H

9357

電話番号 03-3581-1101 内線 3443

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	EP 399464 A2 (Ishikawa, Biji; SUMITOMO PHARMACEUTICALS COMPANY, LIMITED) 1990. 11. 28 & JP 3-73852 A	1-3 1-7
Y	JP 2001-89494 A (和光純薬工業株式会社) 2001. 04. 03 (ファミリーなし)	1-7

第Ⅰ欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの2の続き)

法第8条第3項 (PCT 17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。

1. ☐ 請求の範囲 _____ は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。つまり、
2. ☐ 請求の範囲 _____ は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. ☐ 請求の範囲 _____ は、従属請求の範囲であって PCT 規則 6.4(a) の第2文及び第3文の規定に従って記載されていない。

第Ⅱ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの3の続き)

次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるところの国際調査機関は認めた。

【発明の区分】

(1、2) (3) (4、5) (6) (7) (8-16、18) (17) (19)
(20-22) (23) (24) (25) (26) (27、28) (29) (30)
(31) (32) (33) (34) (35) (36) (37) (38、39) (40)
(41) (42、43)

【理由】は特別ページ参照。

1. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求の範囲について作成した。
2. ☐ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追加調査手数料の納付を求めなかった。
3. ☒ 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったため、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
請求の範囲 (1、2) (3) (4、5) (6) (7) (8-16、18)
4. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったため、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。

追加調査手数料の異議の申立てに関する注意

- ☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
☒ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。

第1ページの続葉(1)

第II欄 発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの3の続き)の続き

【理由】

上記【発明の区分】に示した各請求の範囲(群)にかかる発明は、糖鎖と特異的に相互作用し得る物質自体、またはその物質を利用した発明に関するものであるが、これらの発明の共通点である、「糖鎖と特異的に相互作用し得る物質」は、レクチンや糖鎖認識抗体など数多くのものが当業者に周知されており、これらの物質を用いて糖鎖を支持担体に固定化することも、文献1(JP 60-163667 A(旭化成工業株式会社))、文献2(JP 62-228273 A(富士通株式会社))および文献3(JP 3-73852 A(石川栄治、住友製薬株式会社))に記載されているように公知の技術的事項である。

したがって、上記【発明の区分】に示した各請求の範囲(群)にかかる発明は、相互に同一のまたは対応する特別の技術的特徴を含む技術的な関係を有しているとは認められない。

なお、請求の範囲8にかかる一般式(I)で表される化合物の新規性を否定する文献は見なかったから、請求の範囲8-16および18は一の発明群として区分した。

よって、上記【発明の区分】に示した各請求の範囲(群)にかかる発明は、単一の一般的発明概念を形成するように関連している一群の発明とすることはできず、この国際出願に含まれる発明の数は27であると認められる。

出願人は追加発明の数5に相当する追加手数料を納付したので、【発明の区分】に記載した各請求の範囲(群)のうち、請求の範囲(1、2)(3)(4、5)(6)(7)(8-16、18)について国際調査報告を作成する。